

СИНТЕЗ МИКРОЧАСТИЦ В ВОДОРОДЕ (1 кбар) ПОД ДЕЙСТВИЕМ ТОРМОЗНЫХ γ -КВАНТОВ (10 МэВ) В РЕАКЦИОННОЙ КАМЕРЕ

А. Ю. Дидык^{а,1}, *Р. Вишневский*^{б,2}

^аОбъединенный институт ядерных исследований, Дубна

^бНациональный центр ядерных исследований, Отвоцк, Польша

Камера высокого давления водорода (ННРС), заполненная молекулярным водородом при давлении 1 кбар, была облучена тормозными γ -квантами с энергией 10 МэВ при интенсивности пучка электронов 20–21 мкА в течение 14 ч. Исследования изменений структуры и элементного состава входного окна, манганиновой фольги и сборника продуктов представлены в [1]. В данной работе обсуждаются результаты по изучению синтезированных частиц и различных образований на внутренних поверхностях разрезанной пополам камеры облучения (латунной втулки). Исследования двух наиболее крупных синтезированных структур, обнаруженных после облучения, позволили установить наличие в них легких элементов от углерода до кальция. Как и в [1], найдены и изучены множественные частицы свинца малого размера. Обнаруженные синтезированные частицы имеют сложную форму и состав. На обеих сторонах внутренних поверхностей разрезанной латунной втулки присутствуют, как и в [1], тонкостенные микротрубки. Образование новых элементов и структур обсуждается на основе «восходящей» (синтез) и «нисходящей» (деление) моделей ядерных реакций (см. [1]).

A chamber filled with molecular hydrogen at 1 kbar pressure was exposed to braking γ -rays with a threshold energy of 10 MeV produced by an electron beam of 20–21 μ A intensity during 14 h. The studies of the changes in the structure and element composition of the entrance window, manganin foil, and collector of reaction products are presented in paper [1]. This paper provides a discussion of the results of a study of the synthesized particles and different formations at the inner surfaces of the cut-in-half irradiation chamber (brass sleeve). The studies of the two largest synthesized structures observed after irradiation established the presence of light elements from carbon to calcium. As in [1], multiple lead particles of small size were observed and studied. The detected synthesized particles have a complex shape and composition. At both sides of the inner surfaces of the cut brass sleeve, thin-walled microtubes were observed, as in [1]. The new elements and structures are discussed on the basis of the upstream (fusion) and downstream (fission) models of nuclear reactions (see [1]).

PACS: 25.45.-z; 25.70.Jj

¹E-mail: didyk@jinr.ru

²E-mail: roland.wisniewski@gmail.com

ВВЕДЕНИЕ

Список основных работ авторов по данной тематике, а также результаты, полученные при изучении входного окна из бериллиевой бронзы, марганцевой разделительной фольги и латунного сборника продуктов ядерных и химических реакций (см. рис. 1 в [1], поз. 4, 10 и 12 соответственно), представлены в [1].

Необычность полученных данных, многообразие обнаруженных аномальных свойств синтезированных частиц и структур требуют как можно более полного и убедительного представления всего комплекса экспериментальных данных, что и явилось основанием для написания двух взаимосвязанных статей. Целью этой работы является представление результатов анализа синтезированных частиц, а также других разнообразных структур, обнаруженных на внутренних поверхностях разрезанной пополам латунной втулки (см. рис. 1 в [1], поз. 8).

РЕЗУЛЬТАТЫ ИССЛЕДОВАНИЙ

Исследование синтезированных в процессе облучения γ -квантами двух частиц.

При вскрытии камеры высокого давления водорода (ННРС) из нее выпало несколько по внешнему виду «светлых» и «темных» частиц малого размера (порядка 1 мм). На рис. 1 представлены изображения этих частиц (масштаб одинаковый), полученных с использованием специального приспособления для микросъемки на фотоаппарате.

На рис. 2 приведено изображение, полученное с помощью сканирующей электронной микроскопии (СЭМ), одной из темных частиц размером примерно 703×628 мкм (а) и ее удлинненный «хвостовой отросток» (б). Затем в процессе исследований отросток отломался. В обл. 17 (а) и обл. 18 (б) проведен рентгеновский микроэлементный зондовый анализ (РМЗА). Все исследования выполнены в аналитическом центре НИИПМТ при МИЭМ и НИИЯФ им. Д. В. Скобельцына при МГУ им. М. В. Ломоносова.

В табл. 1 представлены элементные составы, измеренные в обл. 17 (рис. 2, а) и обл. 18 (рис. 2, б) темной частицы, которая показана на рис. 1, б.

Отметим, что обе части темной частицы содержат только легкие элементы, такие как: ${}^6\text{C}$, ${}^7\text{N}\uparrow$, ${}^8\text{O}$, ${}^9\text{F}\uparrow$, ${}^{10}\text{Ne}\uparrow$, ${}^{11}\text{Na}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{14}\text{Si}$, ${}^{15}\text{P}$, ${}^{16}\text{S}$, ${}^{17}\text{Cl}$, ${}^{18}\text{Ar}\uparrow$, К, Са, и более тяжелый металл ${}^{29}\text{Cu}$. Здесь, как и в [1], имеем ряд элементов с изменением заряда

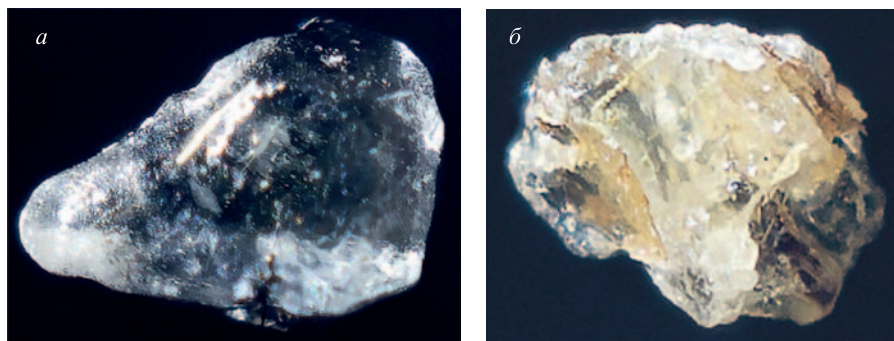


Рис. 1. Изображения «светлой» (а) и «темной» (б) частиц

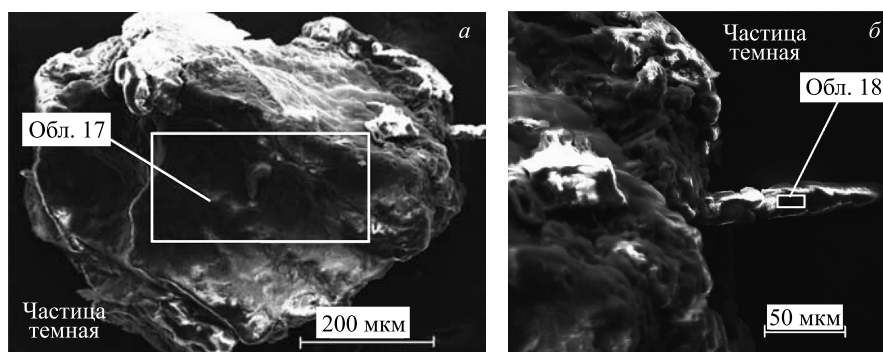


Рис. 2. СЭМ-изображения общего вида темной микрочастицы (а) и ее правой части с «хвостовым отростком» (б)

Таблица 1. Концентрации элементов в темной частице (см. рис. 1, б) в обл. 17 на рис. 2, а и обл. 18 на рис. 2, б

Элемент	Z	Серия	$(C \pm \Delta C)$, вес. %	C, ат. %	$(C \pm \Delta C)$, вес. %	C, ат. %
			Обл. 17		Обл. 18	
Углерод	6	К	12,95 ± 1,26	17,40	25,04 ± 9,91	32,02
Кислород	8	К	76,69 ± 4,86	77,35	67,82 ± 20,39	65,09
Натрий	11	К	2,49 ± 0,14	1,75	1,05 ± 0,24	0,70
Магний	12	К	—	—	0,03 ± 0,06	0,02
Алюминий	13	К	0,19 ± 0,06	0,11	0,17 ± 0,09	0,10
Кремний	14	К	0,22 ± 0,06	0,13	0,11 ± 0,08	0,06
Фосфор	15	К	0,16 ± 0,06	0,08	0,06 ± 0,07	0,03
Сера	16	К	—	—	0,03 ± 0,07	0,02
Хлор	17	К	4,12 ± 0,13	1,88	0,45 ± 0,13	0,20
Калий	19	К	1,88 ± 0,09	0,78	1,37 ± 0,23	0,54
Кальций	20	К	1,29 ± 0,08	0,52	2,18 ± 0,31	0,84
Медь	29	К	—	—	1,68 ± 0,46	0,41

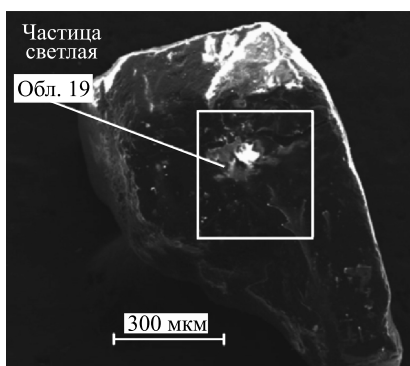


Рис. 3. СЭМ-изображение светлой частицы с выделением обл. 19, где проведен РМЗА

Таблица 2. Концентрации элементов в синтезированной светлой частице, измеренные РМЗА в обл. 19 на рис. 3

Элемент	Z	Серия	$C \pm \Delta C$, вес. %	C, ат. %
Углерод	6	К	34,24 ± 9,86	41,07
Кислород	8	К	65,00 ± 17,05	58,53
Алюминий	13	К	0,76 ± 0,15	0,40

ядер на $\Delta Z = 1$ от $Z = 6$ (углерод) до $Z = 20$ (кальций), где летучие элементы ${}^7\text{N}\uparrow$, ${}^9\text{F}\uparrow$, ${}^{10}\text{Ne}\uparrow$, ${}^{18}\text{Ar}\uparrow$, не вступившие, как кислород, в химические соединения, естественно, не регистрируются. Это же касается элементов, которые легче углерода и имеют заряд ядер $Z < 6$, т.е. элементы типа ${}^1\text{D}$, ${}^2\text{He}$, ${}^3\text{Li}$, ${}^4\text{Be}$ и ${}^5\text{B}$. Рентгеновский микрондовый спектрометр их не регистрирует.

На рис. 3 представлено СЭМ-изображение одной из светлых частиц размером примерно $1,20 \times 0,72$ мм, которая приведена на рис. 1, а. В обл. 19 размером 320×352 мкм проведен РМЗА. В табл. 2 представлен соответствующий элементный состав.

Эта частица содержит значительное количество кислорода. Отметим, что обе синтезированные частицы содержат углерод и кислород: в светлой частице 41,07 и 58,53 ат. %

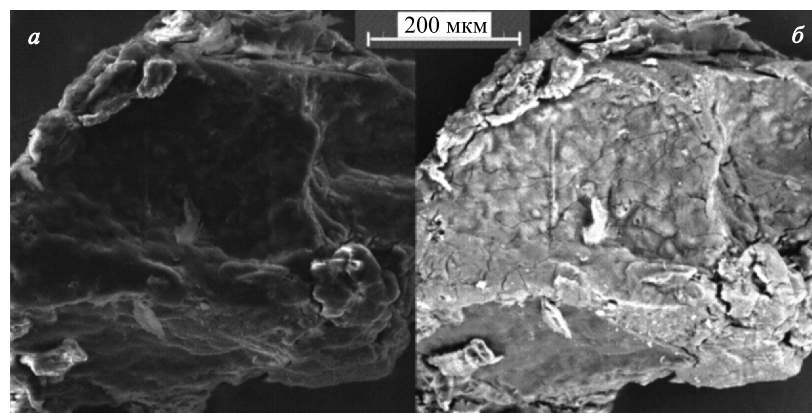


Рис. 4. СЭМ-изображения темной частицы во вторичных (а) и в отраженных электронах (б)

Таблица 3. Концентрации элементов в синтезированной темной частице, измеренные с помощью РМЗА со всей площади на рис. 4

Элемент	Z	Серия	$C \pm \Delta C$, вес. %	C, ат. %
Углерод	6	К	50,80	58,12
Азот	7	К	2,12	2,08
Кислород	8	К	45,38	38,98
Фтор	9	К	0,03	0,02
Неон	10	К	0,05	0,03
Натрий	11	К	0,61	0,37
Магний	12	К	0,07	0,04
Алюминий	13	К	0,02	0,01
Кремний	14	К	0,01	0,00
Фосфор	15	К	0,12	0,05
Сера	16	К	0,07	0,03
Хлор	17	К	0,52	0,20
Калий	19	К	0,19	0,07
Кальций	20	К	0,02	0,01

и в темной частице 17,40 и 77,35 ат. % (обл. 17) и 32,02 и 65,09 (обл. 18). Естественно, в этих частицах должен присутствовать в химическом соединении и водород. Отметим, что в работах [9, 10 и 17] при облучении 23-МэВ γ -квантами палладия и рения при давлении дейтерия порядка 2 кбар были получены концентрации кислорода до 64,08 ат. % и 72,12 ат. % в структурах на их поверхности (типа Re_2O_7). Видимо, эта синтезированная структура содержит химическое соединение типа оксида, а также значительное

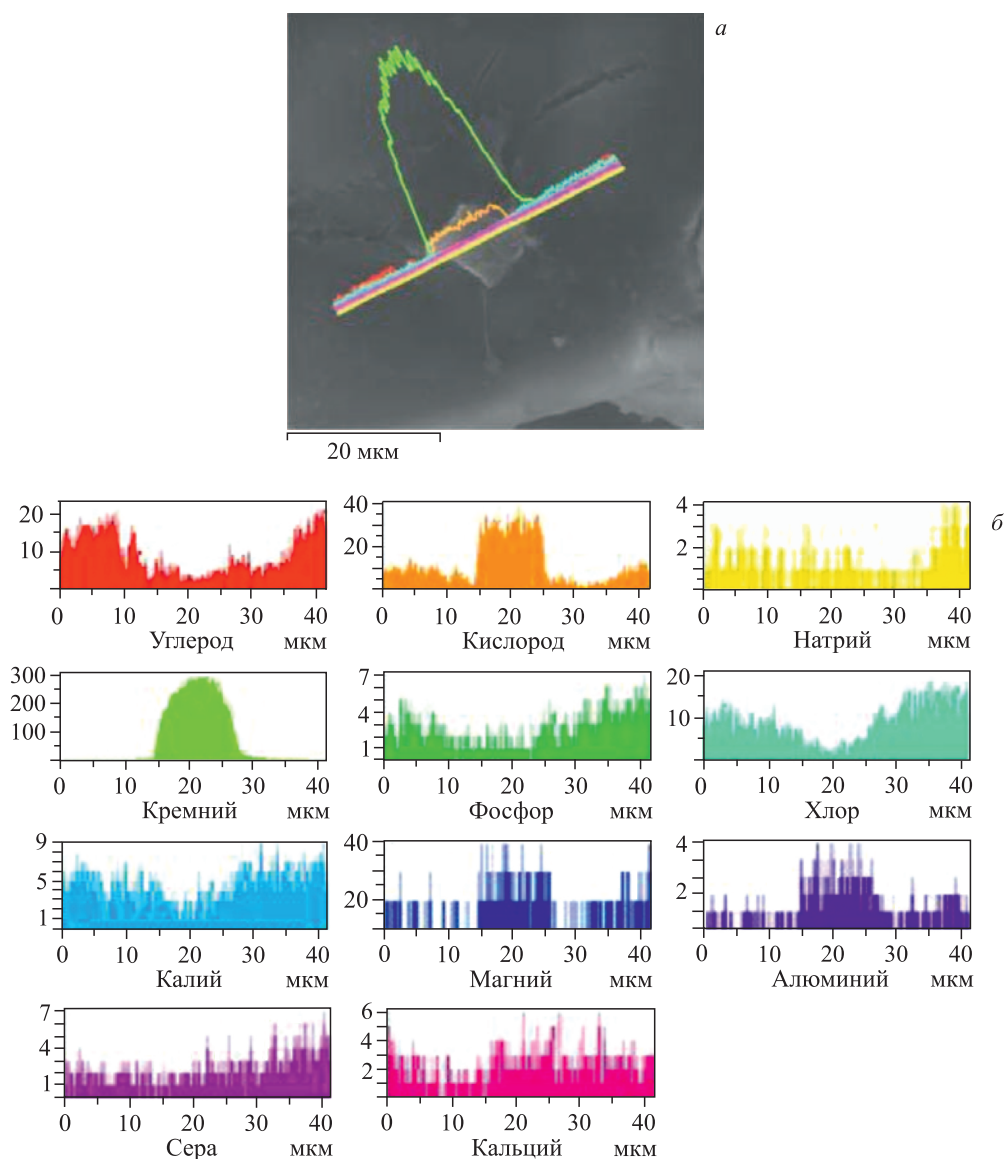


Рис. 5. Отдельная структура на поверхности темной частицы (а) и концентрации элементов (б), полученные с помощью РМЗА вдоль полосы сканирования (см. а)

Таблица 4. Концентрации элементов в синтезированной темной частице, измеренные РМЗА (см. спектры на рис. 5, б)

Элемент	Серия	C, вес. %	C, ат. %
Углерод	К	53,85	61,27
Кислород	К	44,35	37,89
Натрий	К	0,63	0,38
Магний	К	0,06	0,03
Алюминий	К	0,03	0,02
Кремний	К	0,03	0,01
Фосфор	К	0,14	0,06
Сера	К	0,09	0,04
Хлор	К	0,55	0,21
Калий	К	0,18	0,06
Кальций	К	0,05	0,02
Железо	К	0,01	0,00
Медь	К	0,02	0,00

количество водорода, который мы здесь не могли зарегистрировать. Для этих синтезированных частиц был проведен рентгеноструктурный анализ, который показал, что данный состав отсутствует в имеющихся таблицах данных.

Ввиду важности выполненных исследований для объяснений явлений и для подтверждения достоверности сделанных измерений все измерения обнаруженных двух частиц были повторены в НИИЯФ им. Д. В. Скобельцына при МГУ им. М. В. Ломоносова на более современном сканирующем микроскопе.

На рис. 4 представлены СЭМ-изображения темной частицы во вторичных (а) и в обратнорассеянных (отраженных) (б) электронах.

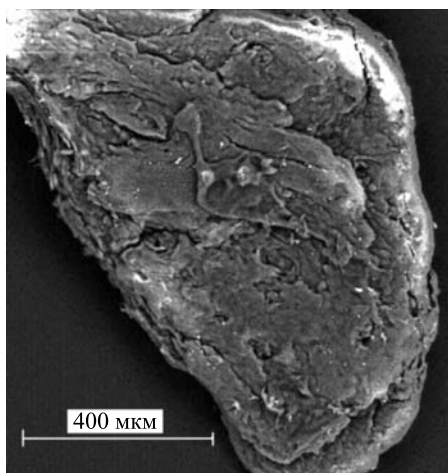


Рис. 6. СЭМ-изображение светлой частицы

Таблица 5. Концентрации элементов в синтезированной светлой частице, измеренные с помощью РМЗА

Элемент	Серия	C, вес. %	C, ат. %
Углерод	К	68,88	75,41
Кислород	К	28,72	23,60
Натрий	К	0,41	0,23
Магний	К	0,03	0,02
Алюминий	К	0,11	0,05
Кремний	К	0,12	0,06
Фосфор	К	0,07	0,03
Сера	К	0,56	0,23
Хлор	К	0,50	0,19
Калий	К	0,18	0,06
Кальций	К	0,25	0,08
Титан	К	0,01	0,00
Железо	К	0,06	0,01
Никель	К	0,02	0,00
Медь	К	0,06	0,01
Цинк	К	0,03	0,01

РМЗА был проведен практически со всей площади на рис. 4. Элементный состав дан в табл. 3. Как видно, в частице присутствуют: ${}^6\text{C}$, ${}^7\text{N}\uparrow$, ${}^8\text{O}$, ${}^9\text{F}\uparrow$, ${}^{10}\text{Ne}\uparrow$, ${}^{11}\text{Na}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{14}\text{Si}$, ${}^{15}\text{P}$, ${}^{16}\text{S}$, ${}^{17}\text{Cl}$, ${}^{18}\text{Ar}\uparrow$, ${}^{19}\text{K}$, ${}^{20}\text{Ca}$. Стрелками отмечены летучие элементы, которые анализатором обычно не регистрируются. Но на измеренной с помощью РМЗА

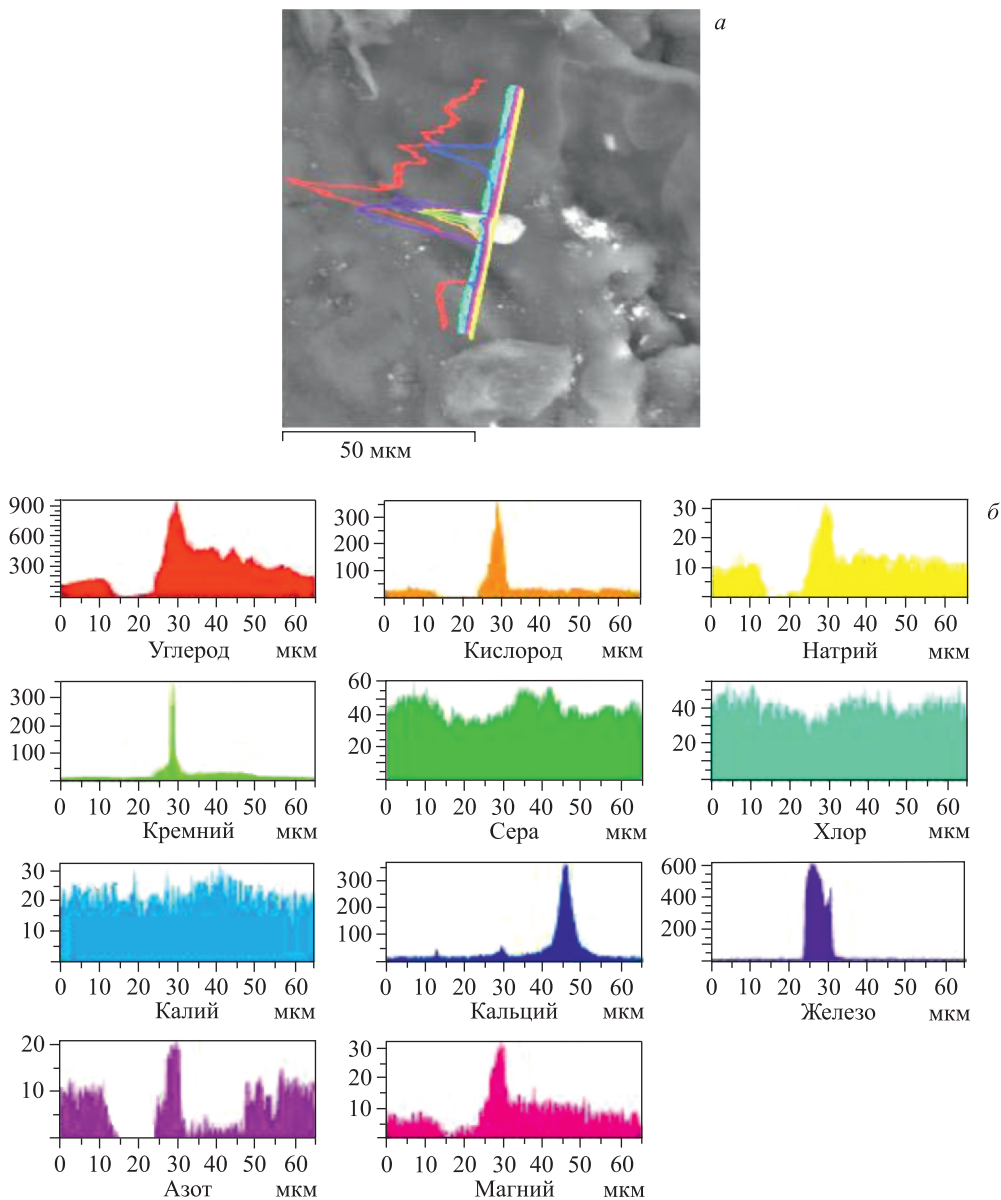


Рис. 7. СЭМ-изображение участка поверхности частицы на рис. 6 с одной из светлых структур на ней (а) и распределения элементов вдоль полосы сканирования (б) на рис. а

поверхности темной частицы обнаружены такие элементы, как ${}^7\text{N}\uparrow$, ${}^9\text{F}\uparrow$ и ${}^{10}\text{Ne}$. Два первых элемента должны находиться в связанном состоянии, а неон — только в виде газа в порах. Хотя из-за неплоской поверхности образца, это может вносить свои коррективы в энергию рентгеновского излучения и тем самым ошибки в измерения при расчетах малых концентраций.

Проведен анализ отдельных структур на поверхности темной частицы. На рис. 5 представлены: СЭМ-изображение одной из таких частиц (а) и концентрации элементов (б), полученные с помощью РМЗА при сканировании вдоль отмеченной на рис. 5, а линии. Как видно из распределений на рис. 5, б, частица состоит из кремния с примесью кислорода, алюминия и магния. «Подложка», т. е. поверхность самой структуры на краю полосы сканирования, содержит углерод, хлор, фосфор, натрий, серу, кальций и калий.

Из табл. 3 и 4 видно, что в темной частице и отдельных ее элементах содержится 58,12 и 38,98 ат. % и 61,27 и 37,89 ат. % углерода и кислорода соответственно. При этом присутствуют легкие элементы от углерода до кальция, помимо этого в малых количествах встречаются железо (0,01 ат. %) и медь (0,02 ат. %).

На рис. 6 представлено СЭМ-изображение светлой частицы (см. также рис. 3). На ее поверхности проведен РМЗА, и соответствующий элементный состав дан в табл. 5.

На рис. 7, а представлено СЭМ-изображение участка поверхности частицы на рис. 6 с одной из светлых структур на ней, на рис. 7, б — распределения элементов вдоль полосы сканирования. Из спектров на рис. 7, б можно сделать вывод, что эта частица состоит из углерода (900 отн. ед.), железа (600 отн. ед.), кислорода (350 отн. ед.), кремния (350 отн. ед.), магния (30 отн. ед.) и азота (20 отн. ед.), а подложка содержит серу (60 отн. ед.), хлор (50 отн. ед.) и калий (30 отн. ед.). Все величины указаны в максимумах их распределений.

ИССЛЕДОВАНИЕ ОБЕИХ ВНУТРЕННИХ ПОВЕРХНОСТЕЙ РАЗРЕЗАННОЙ ЛАТУННОЙ ВТУЛКИ ПОСЛЕ ОБЛУЧЕНИЯ γ -КВАНТАМИ

Исследование поверхности первой половины разрезанной латунной втулки. При исследовании методами СЭМ и РМЗА на внутренней поверхности латунной втулки (ЛВ) были обнаружены структуры, схожие по внешнему виду и химическому составу с синтезированными частицами, описанными в [1]. Также найдены тонкостенные углеродные трубки, частицы в виде кристаллизовавшихся соединений свинца, покрытые своеобразными «куполами» из легких элементов, и другие объекты. На рис. 8 и 9 представлены СЭМ-изображения поверхности резьбы и цилиндрической поверхности ЛВ со структурами при различных увеличениях. На поверхности резьбы видны в отраженных электронах мелкие светлые частицы (см. рис. 8, а). На рис. 8, в показана относительно крупная структура размером примерно 40×20 мкм, в центральной части которой преобладают ограненные частицы типа представленных на рис. 9, б. Наблюдается много частиц округлой формы (рис. 9, а) в виде «нераскрывшихся куполов». «Раскрывшиеся купола» показаны на рис. 11, а, б. Остановимся ниже на наиболее интересных обнаруженных структурах с детальными РМЗА. Видно, что ограненные структуры на рис. 9, б имеют разнообразную форму в виде длинных столбиков, пластин, шаров и др., СЭМ-изображения которых приведены на рис. 10.

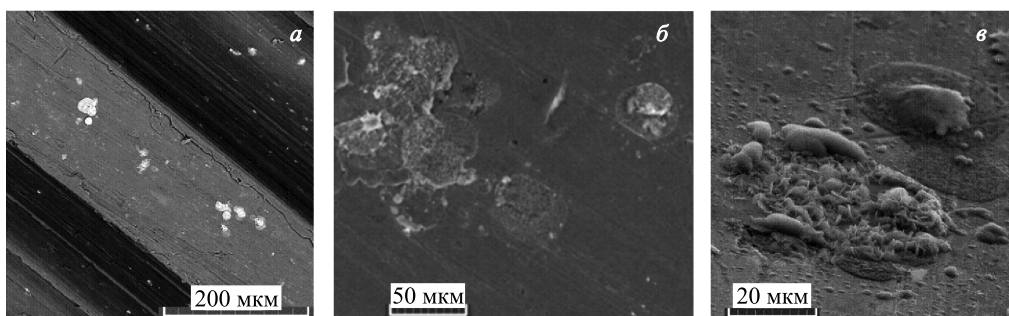


Рис. 8. СЭМ-изображения поверхности ЛВ в месте резьбового соединения

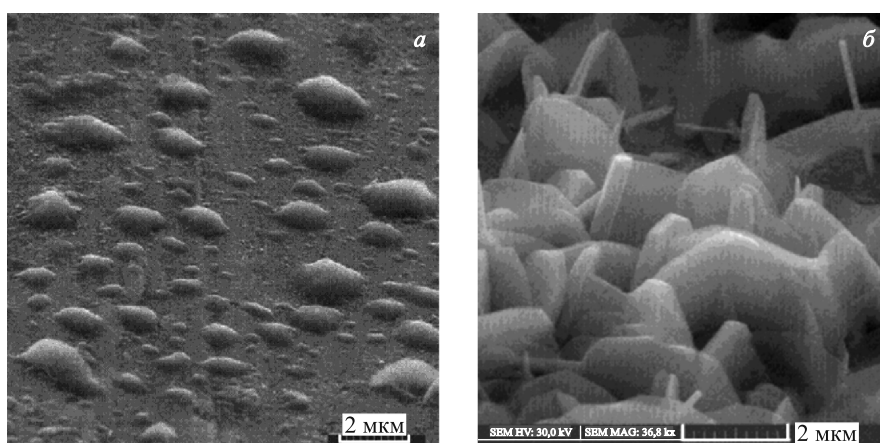


Рис. 9. СЭМ-изображения поверхности ЛВ с различными структурами

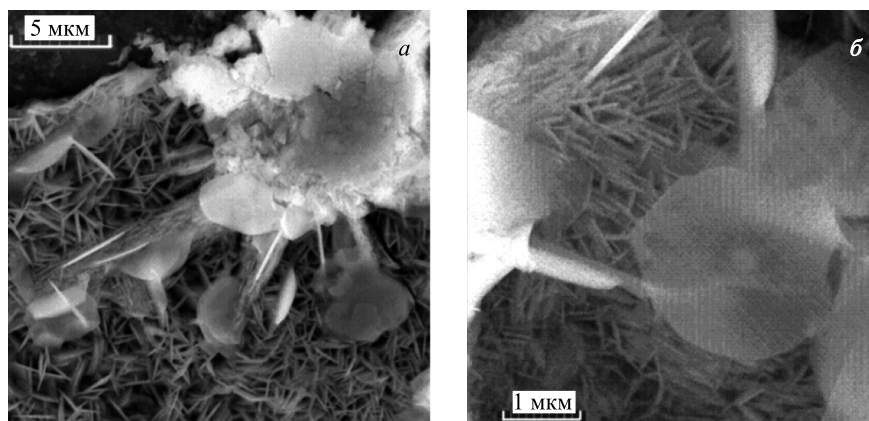


Рис. 10. СЭМ-изображения поверхности ЛВ с различными структурами при большом увеличении

На рис. 11 представлены СЭМ-изображения структур округлой формы с «разрушенными куполами» (см. более мелкие подобные структуры на рис. 8, *б* и 9, *а*). На рис. 11, *б* показана почти круглая структура, на которой был проведен РМЗА вдоль указанной полосы сканирования. На границах структур видны светлые куски материала, оставшегося от разрушенного купола. Концентрационные зависимости элементов, полученные с помощью РМЗА при сканировании по указанной полосе, даны на рис. 12.

На рис. 13, *а* представлено СЭМ-изображение структуры, которая показана на рис. 11, *б*, но с другим направлением полосы сканирования РМЗА, а на рис. 13, *б* приведены соответствующие концентрационные зависимости химических элементов. Из срав-

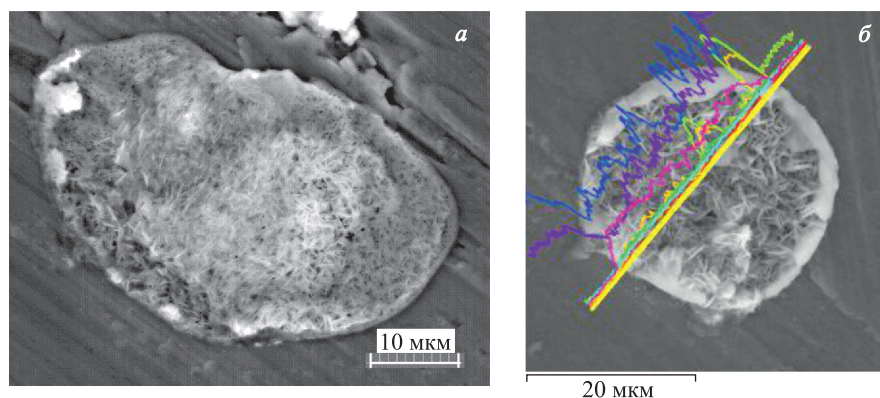


Рис. 11. СЭМ-изображения двух структур округлой формы с «разрушенными куполами». На рис. *б* указана полоса сканирования, вдоль которой был выполнен РМЗА

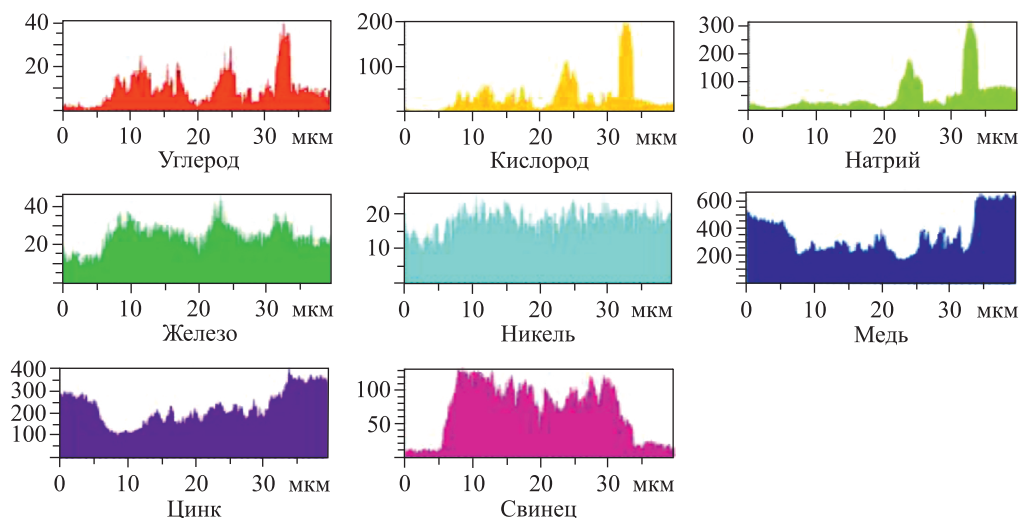


Рис. 12. Концентрационные зависимости химических элементов, полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. 11, *б*

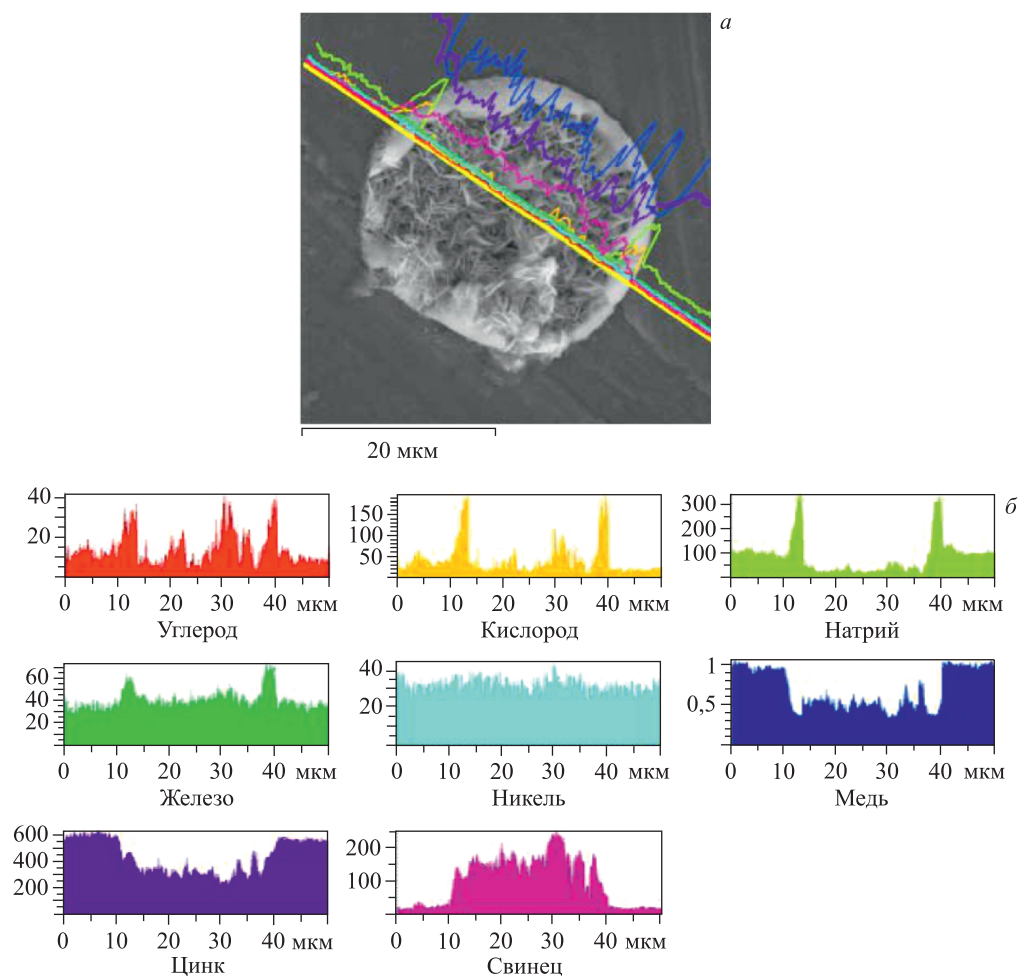


Рис. 13. СЭМ-изображение округлой структуры (а) и концентрационные зависимости химических элементов (б), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе (см. рис. а)

Таблица 6. Концентрации элементов, измеренные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. 13, а

Элемент	Серия	C, вес. %	C', ат. %
Углерод	К	13,25	37,69
Кислород	К	12,77	27,26
Натрий	К	1,61	2,39
Кремний	К	0,45	0,55
Железо	К	0,37	0,23
Никель	К	0,24	0,14
Медь	К	32,40	17,42
Цинк	К	22,11	11,55
Свинец	L	16,80	2,77

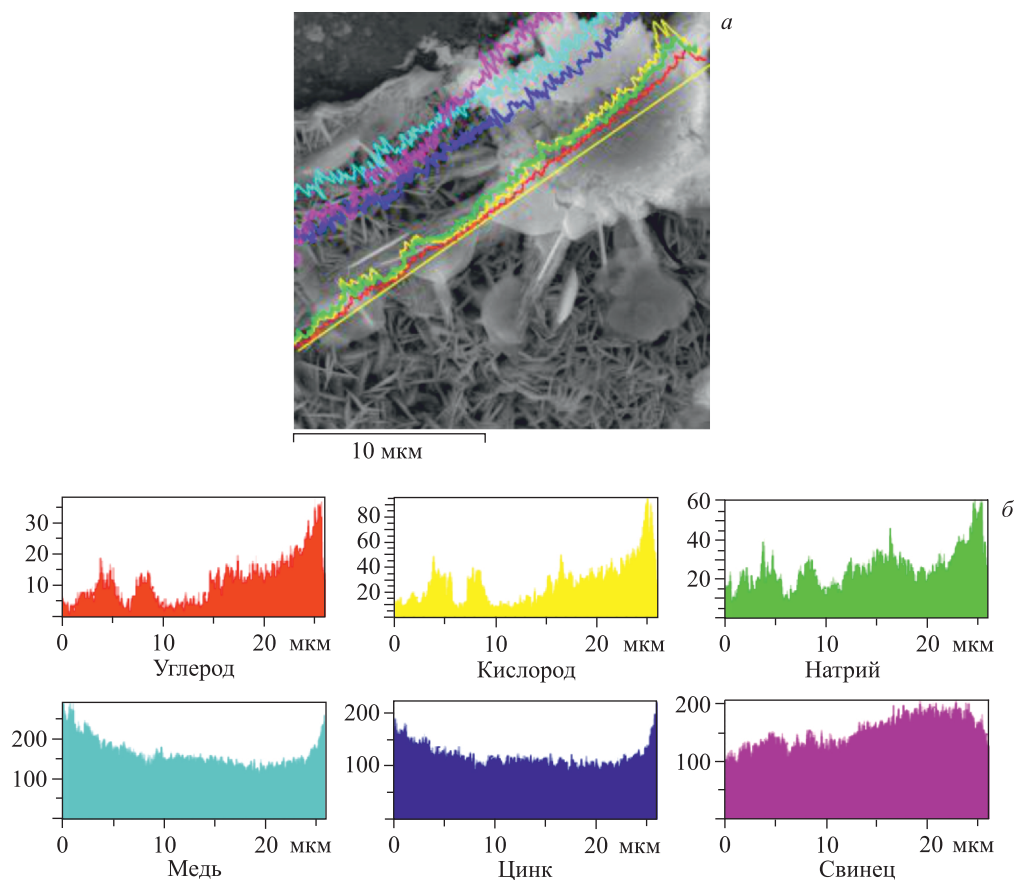


Рис. 14. Структура сложной формы на поверхности ЛВ (а) и концентрационные зависимости химических элементов (б), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе

Таблица 7. Концентрации элементов, измеренные по линии сканирования с помощью РМЗА на рис. 14, а

Элемент	Серия	C, вес. %	C, ат. %
Углерод	К	14,48	43,68
Кислород	К	15,26	34,57
Натрий	К	0,34	0,53
Железо	К	0,26	0,17
Никель	К	0,22	0,14
Медь	К	12,84	7,33
Цинк	К	9,70	5,38
Свинец	L	46,89	8,20

нения концентрационных зависимостей на рис. 12 и 13, б можно сделать вывод, что остатки разрушенной оболочки куполов состоят преимущественно из легких элементов, таких как: углерод (40 отн. ед. и 40 отн. ед.), кислород (200 отн. ед. и 190 отн. ед.),

натрий (330 отн. ед. и 330 отн. ед.), железо (40 отн. ед. и 70 отн. ед.), никель (20 отн. ед. и 35 отн. ед.), а также из основных элементов подложки — меди (600 отн. ед. и 1000 отн. ед.) и цинка (380 отн. ед. и 600 отн. ед.). Центральная часть структуры заполнена свинцом (130 отн. ед. и 220 отн. ед.).

В табл. 6 представлен соответствующий распределениям на рис. 12 и 13, *a* элементный состав. Можно сделать вывод, что разрушенная оболочка состоит из легких элементов, а на поверхности, ограниченной оболочкой, присутствует свинец в значительном количестве (16,80 вес. %, 2,77 ат. %).

Здесь соотношение относительных концентраций меди и цинка, вычисляемых из выражений $\bar{C}_{Cu,Zn} = C_{Cu,Zn} / (C_{Cu} + C_{Zn})$, составляет Cu (ат. %) : Zn (ат. %) = 60,13 : 39,87, что в пределах точности совпадает с исходным соотношением для латуни: Cu (ат. %) : Zn (ат. %) = 60 : 40.

На рис. 14 представлены: другая структура сложной формы на поверхности ЛВ (*a*) и концентрационные зависимости элементов, полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе (*b*). В табл. 7 приведены соответствующие концентрации элементов.

Отношение относительных концентраций меди и цинка составляет Cu (ат. %) : Zn (ат. %) = 57,67 : 42,33, что отличается от исходного соотношения в латуни: Cu (ат. %) : Zn (ат. %) = 60 : 40. Здесь, как и в табл. 6, присутствуют практически те же элементы, но частица состоит в значительной степени из свинца (46,89 вес. %, или 8,20 ат. %).

На рис. 15 представлены: обнаруженная на поверхности ЛВ тонкостенная трубчатая структура (*a*) и концентрационные зависимости элементов, полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе (*b*). В табл. 8 даны соответствующие концентрации элементов.

Отношение относительных концентраций меди и цинка составляет Cu (ат. %) : Zn (ат. %) = 61,60 : 38,40, что близко к исходному соотношению в латуни: Cu (ат. %) : Zn (ат. %) = 60 : 40. Как видно, эта частица состоит преимущественно из углерода (50,97 вес. % и 74,72 ат. %).

На рис. 16 представлены: обнаруженная на поверхности ЛВ тонкостенная трубчатая структура и структура (*a*), схожая с приведенными на рис. 11, *a, б*, а также концентрационные зависимости элементов (*b*), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе.

Из рис. 16, *a, б* видно, что структура сложной формы состоит из кремния (до 800 отн. ед.), кислорода (до 300 отн. ед.), натрия (до 130 отн. ед.) и углерода (до 20 отн. ед.). Округлая частица, как и на рис. 11 и 13, с остатками «оболочки» (светлые куски в ее правом верхнем углу) состоит из свинца (до 150 отн. ед.), а сама оболочка содержит углерод (до 20 отн. ед.), натрий (до 60 отн. ед.). В табл. 9 представлены соответствующие концентрации элементов.

Отношение относительных концентраций меди и цинка составляет Cu (ат. %) : Zn (ат. %) = 61,12 : 38,88, что близко к исходному соотношению в латуни: Cu (ат. %) : Zn (ат. %) = 60 : 40.

На рис. 17 представлены: обнаруженная на поверхности ЛВ еще одна тонкостенная трубчатая структура (*a*) и концентрационные зависимости элементов (*b*), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. 17, *a*. Из рис. 17, *b* видно, что тонкостенная трубка состоит преимущественно из легких элементов, таких как: углерод (до 300 отн. ед.), кислород (до 45 отн. ед.), кремний (до 20 отн. ед.) и кальций (до

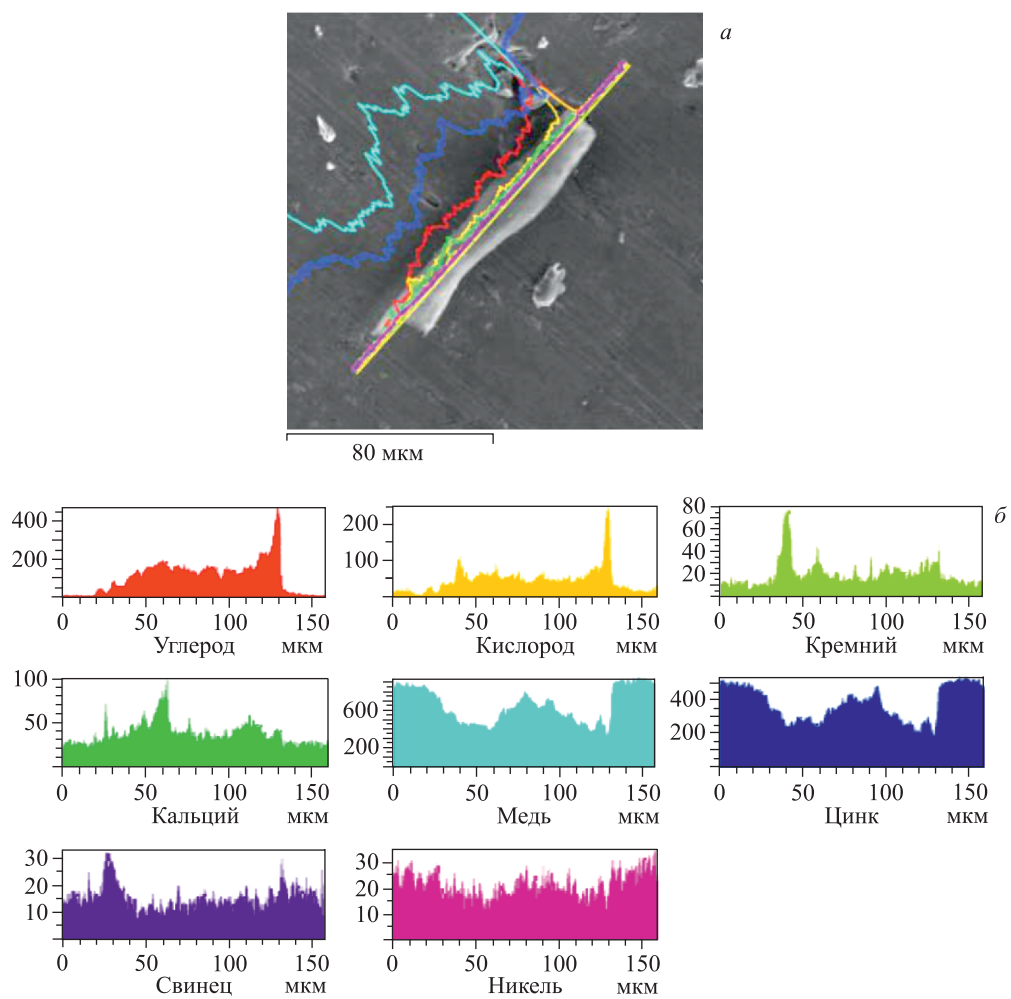


Рис. 15. СЭМ-изображение тонкостенной трубки (а) и концентрационные зависимости химических элементов (б), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. а

Таблица 8. Концентрации элементов, измеренные по полосе сканирования с помощью РМЗА на рис. 15, а

Элемент	Серия	C, вес. %	C, ат. %
Углерод	К	50,97	74,72
Кислород	К	14,24	15,68
Алюминий	К	0,15	0,10
Кремний	К	0,24	0,15
Кальций	К	0,20	0,09
Железо	К	0,11	0,03
Никель	К	0,08	0,02
Медь	К	20,31	5,63
Цинк	К	13,05	3,51
Свинец	L	0,64	0,05

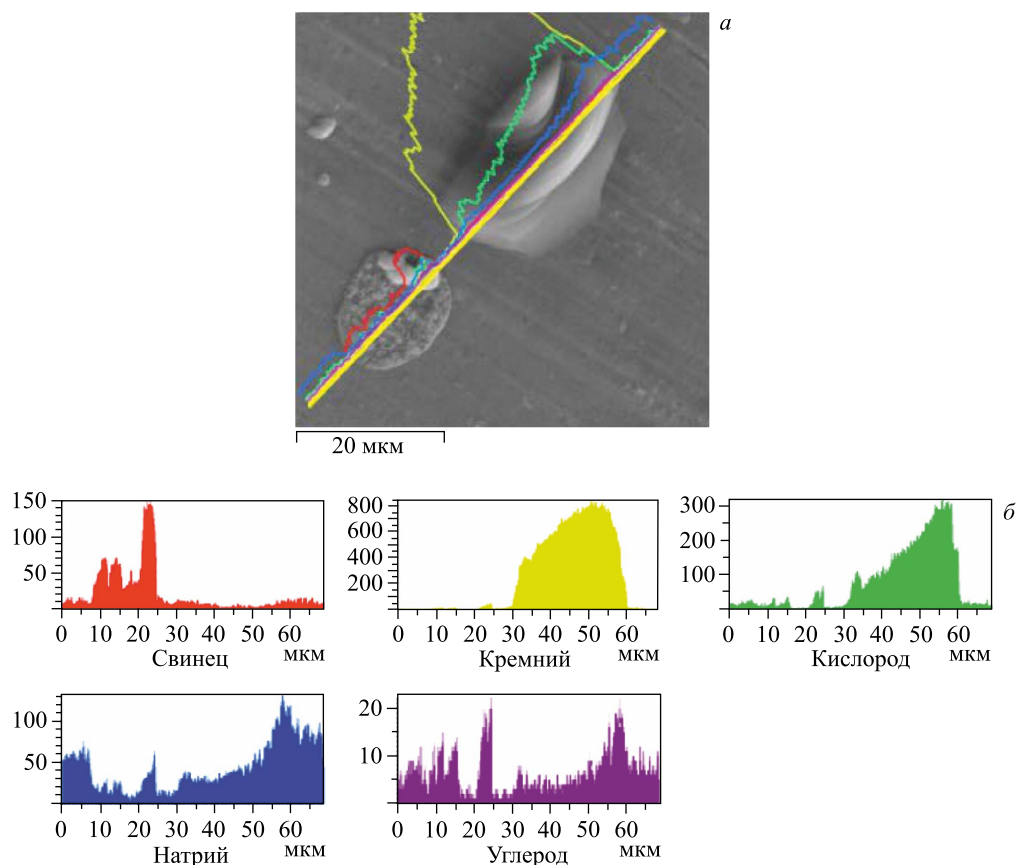


Рис. 16. СЭМ-изображение двух структур на поверхности ЛВ (а) и концентрационные зависимости химических элементов (б), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. а

Таблица 9. Концентрации элементов, измеренные по полосе сканирования с помощью РМЗА на рис. 16, а

Элемент	Серия	C, вес. %	C, ат. %
Углерод	К	10,77	21,59
Кислород	К	32,02	48,19
Натрий	К	2,53	2,65
Алюминий	К	0,50	0,44
Кремний	К	16,53	14,17
Железо	К	0,14	0,06
Никель	К	0,12	0,05
Медь	К	19,87	7,53
Цинк	К	13,00	4,79
Свинец	L	4,52	0,53

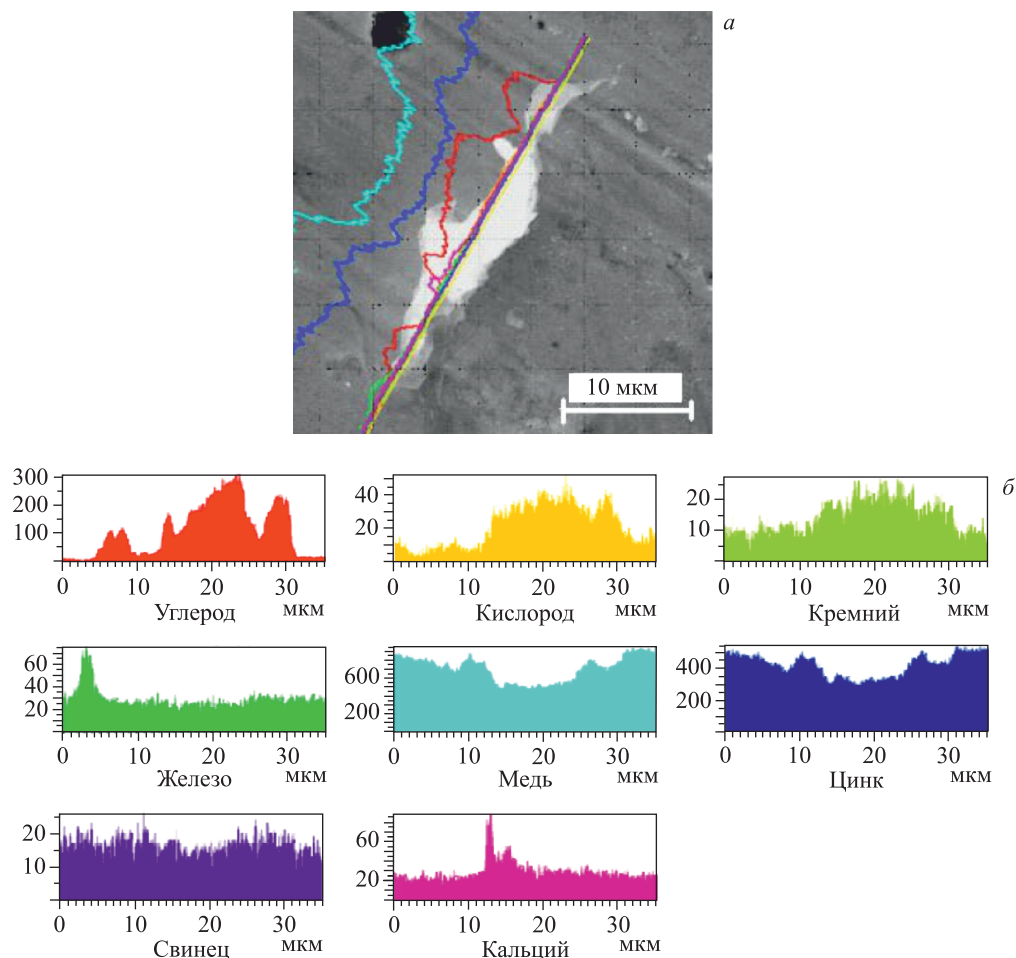


Рис. 17. СЭМ-изображение трубчатой структуры на поверхности ЛВ (а) и концентрационные зависимости химических элементов (б), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. а

80 отн. ед.), а подложка содержит медь (до 950 отн. ед.), цинк (до 500 отн. ед.), свинец (до 20 отн. ед.) и железо (до 70 отн. ед.).

На рис. 18 представлена плоская структура размером примерно 40×25 мкм (а), обнаруженная на поверхности ЛВ, а также концентрационные зависимости элементов (б), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. а.

Из рис. 18, б видно, что плоская структура содержит преимущественно магний (до 85 отн. ед.) и алюминий (до 4 отн. ед.), а на поверхности подложки присутствуют помимо основных элементов ЛВ (таких как медь (1000 отн. ед.) и цинк (600 отн. ед.)) углерод (до 50 отн. ед.), кислород (до 200 отн. ед.), кремний (до 70 отн. ед.), кальций (до 40 отн. ед.), марганец (до 80 отн. ед.), железо (до 80 отн. ед.), никель (до 40 отн. ед.), свинец (до 30 отн. ед.) и серебро (до 55 отн. ед.).

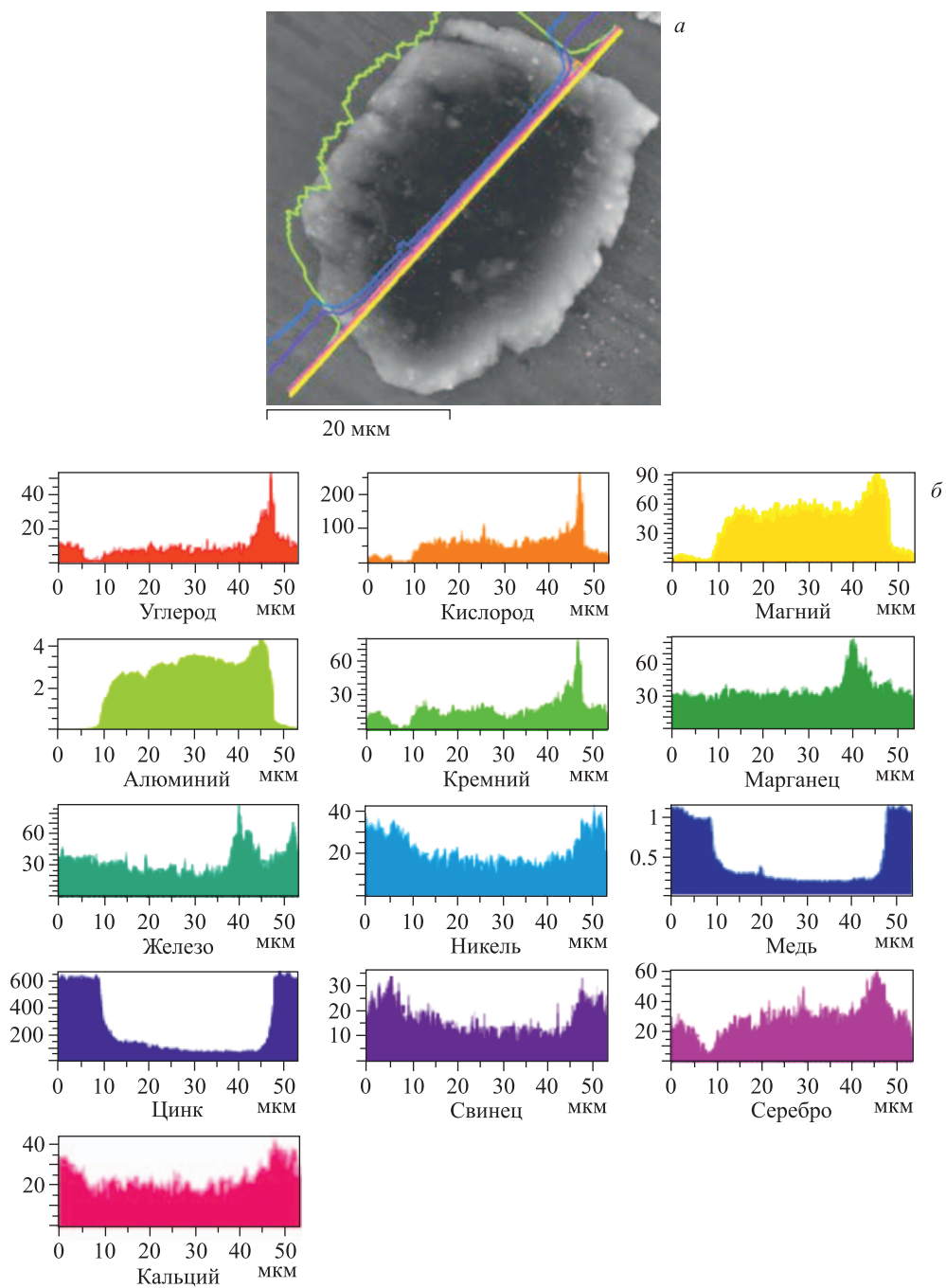


Рис. 18. СЭМ-изображение плоской структуры на поверхности ЛВ (а) и концентрационные зависимости химических элементов (б), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. а

Исследование поверхности второй половины разрезанной латунной втулки. На рис. 19, *a* приведены СЭМ-изображения двух структур, одна из которых похожа по внешнему виду и составу на структуры, представленные на рис. 8, *b*, 11, 13, *a* и 16, *a*; на рис. 19, *b* — концентрации элементов, измеренные по полосе сканирования. Как видно из спектра, частица справа (см. рис. 19, *a*) состоит из легких элементов: углерода (до 120 отн. ед.), кислорода (до 40 отн. ед.), натрия (до 100 отн. ед.) и свинца (до 20 отн. ед.). Частица в центре содержит: свинец (до 70 отн. ед.), натрий (до 50 отн. ед.), кислород (до 35 отн. ед.) и углерод (до 10 отн. ед.). А маленькая светлая частица (слева) преимущественно состоит из свинца (до 130 отн. ед.), кислорода (до 80 отн. ед.), натрия (до 100 отн. ед.) и углерода (до 30 отн. ед.), т. е. из оксида свинца.

На рис. 20 показана крупная частица на поверхности ЛВ размером примерно 80×50 мкм. СЭМ-изображения частицы получены во вторичных (*a*) и в обратнорасеянных (отраженных) электронах (*b*).

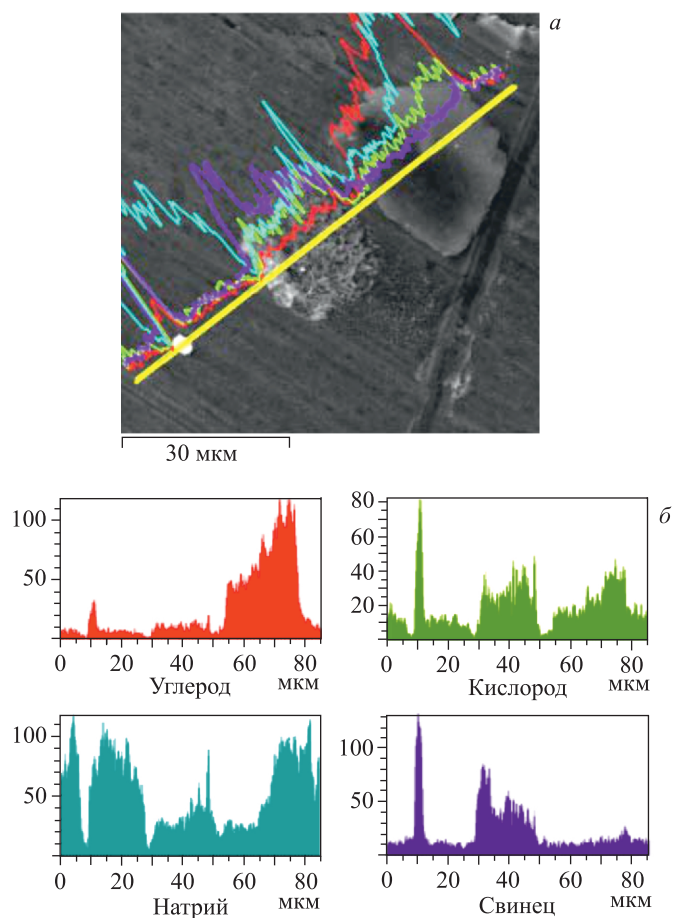


Рис. 19. СЭМ-изображение двух структур на поверхности ЛВ (*a*) и концентрации элементов (*b*), измеренные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. *a*

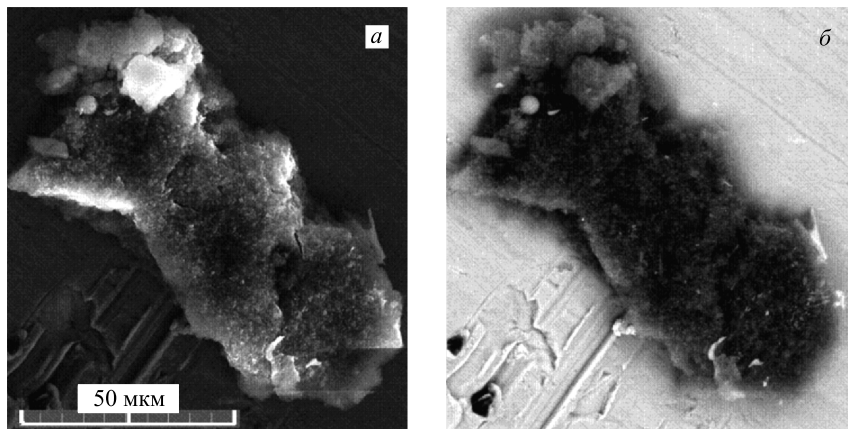


Рис. 20. СЭМ-изображения плоской структуры на поверхности ЛВ

На рис. 21 представлены: плоская структура с полосой (а), вдоль которой был сделан РМЗА, и измеренные концентрации элементов (б). Из рис. 21, б видно, что эта частица состоит из титана (до 700 отн. ед.), углерода (до 180 отн. ед.), алюминия (до 20 отн. ед.), на левой границе структуры, где виден узкий пик с резкими краями, обнаружены железо (до 700 отн. ед.), титан (до 600 отн. ед.), марганец (до 600 отн. ед.), кремний (до 100 отн. ед.) и калий (до 70 отн. ед.). В табл. 10 приведены усредненные концентрации

Таблица 10. Концентрации элементов, измеренные с помощью РМЗА при сканировании по полосе рис. 21, а

Элемент	Серия	C , вес. %	C , ат. %
Углерод	К	53,75	68,72
Кислород	К	25,19	24,18
Натрий	К	0,88	0,59
Алюминий	К	0,45	0,26
Кремний	К	0,57	0,31
Фосфор	К	0,04	0,02
Сера	К	0,13	0,06
Хлор	К	0,08	0,03
Калий	К	0,05	0,02
Кальций	К	0,13	0,05
Титан	К	16,07	5,15
Хром	К	0,03	0,01
Марганец	К	0,02	0,01
Железо	К	0,16	0,04
Никель	К	0,03	0,01
Медь	К	1,26	0,31
Цинк	К	0,98	0,23
Свинец	L	0,18	0,01

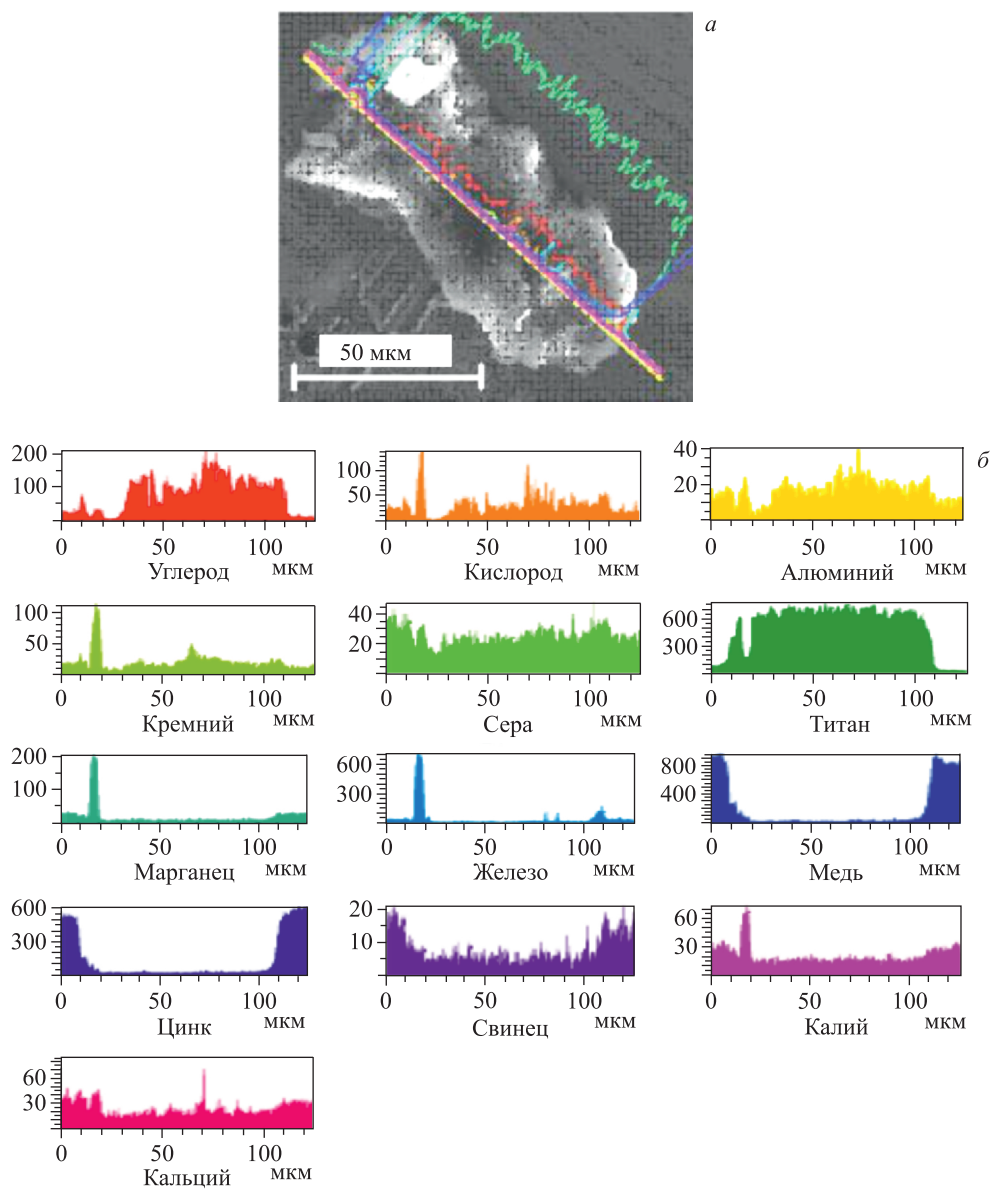


Рис. 21. СЭМ-изображение плоской частицы (а) и распределения элементов (б) вдоль линии сканирования на рис. а

элементов, соответствующие рис. 21, б. Из таблицы видно, что обнаруженная частица содержит в значительных количествах углерод (53,75 вес. %) и кислород (25,19 вес. %). В заметных количествах присутствуют легкие элементы: натрий (0,88 вес. %), алюминий (0,45 вес. %), кремний (0,57 вес. %), сера (0,13 вес. %), кальций (0,13 вес. %), фосфор (0,04 вес. %), хлор (0,08 вес. %), калий (0,05 вес. %), марганец (0,02 вес. %), железо (0,016 вес. %), никель (0,03 вес. %). Помимо этих элементов найден свинец (0,18 вес. %).

Обнаружено много титана (16,07 вес. %). Сама частица имеет значительную толщину по сравнению с пробегом электронов с энергией 30 кэВ, которые использовались при анализе, так как элементы подложки слабо проявляются (медь — 01,26 вес. %, цинк — 0,98 вес. %).

На рис. 22 приведены СЭМ-изображения поверхности плоской структуры рис. 20 и 21, а, но с большим увеличением. Как и выше, СЭМ-изображения частицы полу-

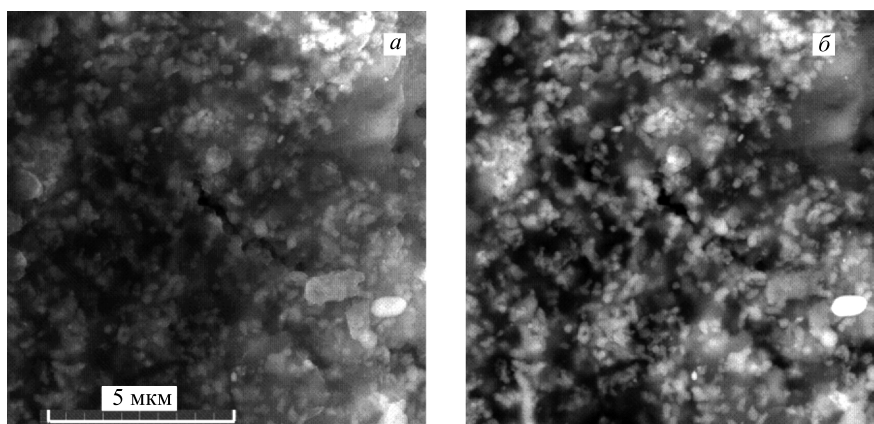
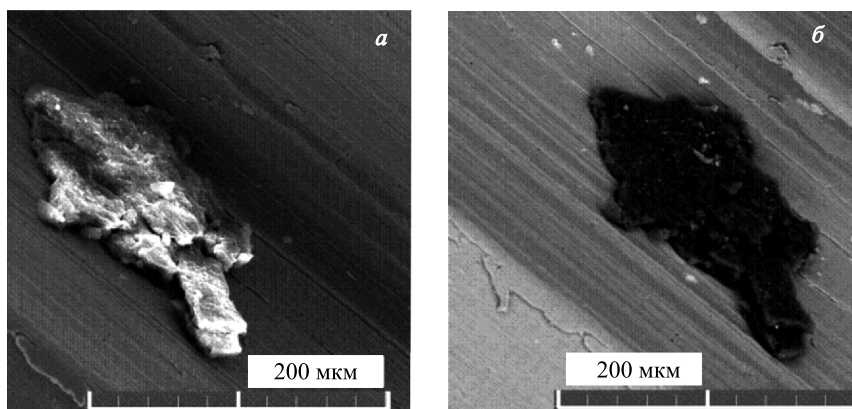


Рис. 22. СЭМ-изображения части плоской структуры на поверхности ЛВ (см. рис. 20), но с большим увеличением

Таблица 11. Концентрации элементов, измеренные по линии сканирования с помощью РМЗА со всей площади рис. 22, а

Элемент	Серия	C, вес. %	C, ат. %
Углерод	К	53,41	67,90
Кислород	К	26,56	25,34
Натрий	К	1,78	1,18
Магний	К	0,04	0,02
Алюминий	К	0,37	0,21
Кремний	К	0,32	0,17
Фосфор	К	0,03	0,02
Сера	К	0,23	0,11
Хлор	К	0,08	0,03
Калий	К	0,03	0,01
Кальций	К	0,37	0,14
Титан	К	10,84	3,45
Хром	К	0,04	0,01
Марганец	К	0,06	0,02
Железо	К	0,42	0,11
Никель	К	0,05	0,01
Медь	К	3,09	0,75
Цинк	К	2,09	0,49
Свинец	L	0,20	0,01

Рис. 23. СЭМ-изображения крупной частицы размером 230×120 мкм

чены во вторичных (а) и в обратнорассеянных (отраженных) электронах (б). В табл. 11 представлены концентрации элементов, измеренные с помощью РМЗА со всей площади на рис. 22, а. Здесь по-прежнему зафиксированы высокие концентрации углерода (53,41 вес. %) и кислорода (26,56 вес. %), а также легкие элементы: ${}^6\text{C}$, ${}^8\text{O}$, ${}^{11}\text{Na}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{14}\text{Si}$, ${}^{15}\text{P}$, ${}^{16}\text{S}$, ${}^{17}\text{Cl}$, ${}^{19}\text{K}$, ${}^{20}\text{Ca}$, т. е. все элементы от углерода до кальция, за исключением летучих элементов: ${}^7\text{N}$, ${}^9\text{F}$, ${}^{10}\text{Ne}$, ${}^{18}\text{Ar}$. Помимо этого присутствуют металлы Mn, Fe и Ni. Отметим наличие в значительном количестве титана (10,84 вес. %). В небольшом количестве обнаружен свинец (0,20 вес. %).

Соотношение относительных концентраций меди и цинка, как основных элементов ЛВ, составляет $\text{Cu (ат. \%)} : \text{Zn (ат. \%)} = 60,48 : 39,52$, что близко к исходному соотношению в латуни: $\text{Cu (ат. \%)} : \text{Zn (ат. \%)} = 60 : 40$.

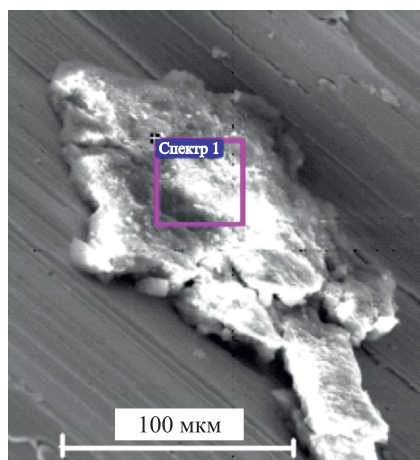


Рис. 24. СЭМ-изображение крупной частицы с областью, в которой был сделан РМЗА

Таблица 12. Концентрации элементов, измеренные в области на рис. 24

Элемент	Серия	C, вес. %	C, ат. %
Углерод	K	41,42	61,54
Кислород	K	23,16	25,84
Натрий	K	4,04	3,14
Магний	K	0,17	0,13
Алюминий	K	1,05	0,69
Кремний	K	0,19	0,12
Фосфор	K	0,76	0,44
Кальций	K	0,04	0,02
Титан	K	0,30	0,11
Железо	K	0,31	0,10
Никель	K	2,24	0,68
Медь	K	15,52	4,36
Цинк	K	10,24	2,80
Свинец	L	0,57	0,05

На резке ЛВ была также обнаружена крупная частица размером примерно 230×120 мкм, являющаяся диэлектриком, СЭМ-изображение которой приведено на рис. 23 во вторичных (а) и в обратнорассеянных электронах (б). В отраженных электронах эта частица темная, что свидетельствует о том, что она состоит из более легких химических элементов, чем медь и цинк. При измерении ХСРИ эта частица под действием электронного пучка заряжалась и перепрыгивала на новое место на поверхности ЛВ, так что ее снова приходилось искать. На рис. 24 показана область, в которой был проведен РМЗА, а ее элементный состав — в табл. 12.

Соотношение относительных концентраций меди и цинка составляет $\text{Cu (ат. \%):Zn (ат. \%)} = 60,89:39,11$, что близко к исходному соотношению в латуни: $\text{Cu (ат. \%):Zn (ат. \%)} = 60:40$. Как видно из табл. 12, измерения показали заметные концентрации натрия (4,04 вес. %) и никеля (2,24 вес. %).

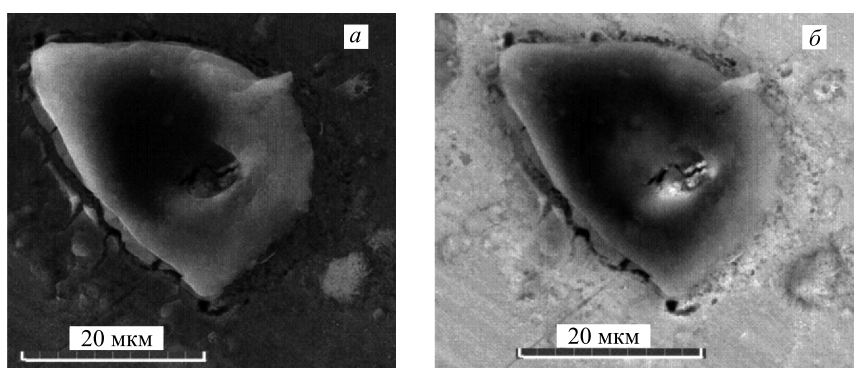


Рис. 25. СЭМ-изображения частицы, растекшейся на поверхности ЛВ

Таблица 13. Концентрации элементов, измеренные в области на рис. 25

Элемент	Серия	C , вес. %	C , ат. %
Углерод	К	35,57	56,14
Азот	К	4,01	5,43
Кислород	К	20,87	24,73
Натрий	К	2,87	2,36
Магний	К	0,08	0,06
Алюминий	К	0,01	0,01
Кремний	К	0,11	0,07
Фосфор	К	0,05	0,03
Сера	К	0,18	0,10
Хлор	К	1,26	0,67
Калий	К	1,05	0,51
Кальций	К	0,20	0,09
Железо	К	0,21	0,07
Никель	К	0,08	0,03
Медь	К	19,71	5,88
Цинк	К	12,81	3,71
Свинец	Л	0,94	0,09

На рис. 25 приведена структура другого вида, во вторичных (а) и в обратнорассеянных электронах (б). Подобные структуры часто присутствуют на поверхности ЛВ.

При измерении методом РМЗА диэлектрическая частица (рис. 25) под действием электронов стала сжиматься, что отчетливо видно по разрушенным границам вокруг структуры при ее отрыве от ЛВ. В табл. 13 приведен соответствующий измеренный элементный состав этой структуры. Как видно из таблицы, здесь проявились несколько меньшие концентрации углерода (35,57 вес. %) и кислорода (20,87 вес. %). Также обнаружены легкие элементы: ^{11}Na (2,87 вес. %), ^{12}Mg , ^{13}Al , ^{14}Si , ^{15}P , ^{16}S , ^{17}Cl (1,26 вес. %), ^{19}K (1,05 вес. %), ^{20}Ca . Особо следует отметить, что измерения РМЗА показали значительное количество азота (4,01 вес. % или 5,43 ат. %), который может находиться только в химически связанном состоянии. В небольшом количестве найден свинец (0,94 вес. %). Соотношение относительных концентраций меди и цинка составляет $\text{Cu (ат. \%)} : \text{Zn (ат. \%)} = 61,31 : 38,69$, что немного отличается от исходного соотношения для латуни: $\text{Cu (ат. \%)} : \text{Zn (ат. \%)} = 60 : 40$.

Исследование поверхности среза латунной втулки. Как было написано выше, ЛВ была разрезана на две половины и каждая половина исследовалась отдельно. Остановимся здесь на исследовании среза ЛВ.

На рис. 26 приведены СЭМ-изображения поверхности среза ЛВ во вторичных (а) и в обратнорассеянных электронах (б). В табл. 14 представлен элементный состав.

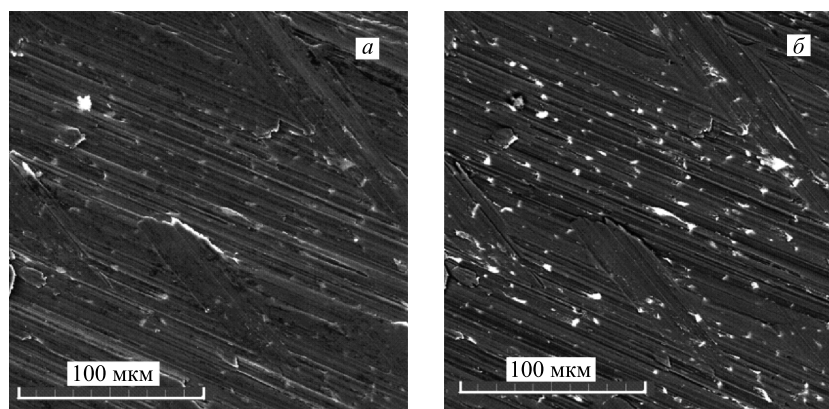


Рис. 26. СЭМ-изображения поверхности среза ЛВ

Таблица 14. Концентрации элементов, измеренные на поверхности среза ЛВ на рис. 26

Элемент	Серия	C, вес. %	C, ат. %
Углерод	К	8,83	31,73
Азот	К	3,54	9,54
Железо	К	0,29	0,23
Никель	К	0,19	0,14
Медь	К	52,79	35,89
Цинк	К	33,80	22,33
Олово	L	0,16	0,06
Свинец	L	0,41	0,09

Светлые вкрапления справа на рис. 26 в обратнорассеянных электронах соответствуют химическим элементам, порядковый номер которых превышает порядковые номера меди ($Z = 29$) и цинка ($Z = 30$).

Соотношение относительных концентраций меди и цинка составляет $\text{Cu (ат. \%):Zn (ат. \%)} = 61,65 : 38,35$, что несколько отличается от исходного соотношения в латуни: $\text{Cu (ат. \%):Zn (ат. \%)} = 60 : 40$ из-за наличия более тяжелых металлов. Из табл. 14 видно, что на срезе ЛВ присутствуют, помимо материала самой втулки (меди и цинка), свинец ($Z = 82$) в виде мелких вкраплений и олово ($Z = 50$).

Иследуем мелкие скопления свинца и олова более детально. На рис. 27 представлено СЭМ-изображение одной из светлых частиц (см. рис. 26). РМЗА проведен в точке вне этой частицы (спектр 1) и в самой частице (спектр 2). В табл. 15 описаны соответствующие элементные составы. Как видно (см. рис. 27), частица имеет странную размытую форму, что, по-видимому, обусловлено смазыванием частицы при распиле ЛВ на две половинки тонкой фрезой.

Соотношение относительных концентраций меди и цинка составляет $\text{Cu (ат. \%):Zn (ат. \%)} = 62,45 : 37,55$ (спектр 1) и $\text{Cu (ат. \%):Zn (ат. \%)} = 56,96 : 43,04$ (спектр 2), что сильно отличается от аналогичного исходного соотношения в латуни:

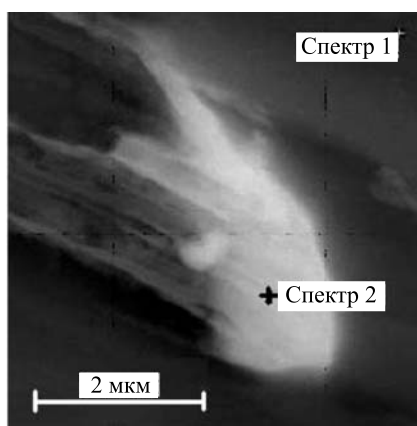


Рис. 27. СЭМ-изображение светлой частицы на поверхности среза ЛВ

Таблица 15. Концентрации элементов, измеренные в отмеченных точках (спектр 1 и спектр 2) на поверхности ЛВ на рис. 27

Элемент	Серия	Спектр 1		Спектр 2	
		C , вес. %	C , ат. %	C , вес. %	C , ат. %
Углерод	К	19,81	55,82	14,71	62,76
Кислород	К	1,28	2,71	0,97	3,11
Железо	К	0,12	0,08	0,09	0,09
Никель	К	0,20	0,12	0,29	0,26
Медь	К	48,32	25,74	13,34	10,76
Цинк	К	29,89	15,48	10,36	8,13
Свинец	L	0,38	0,06	60,23	14,90

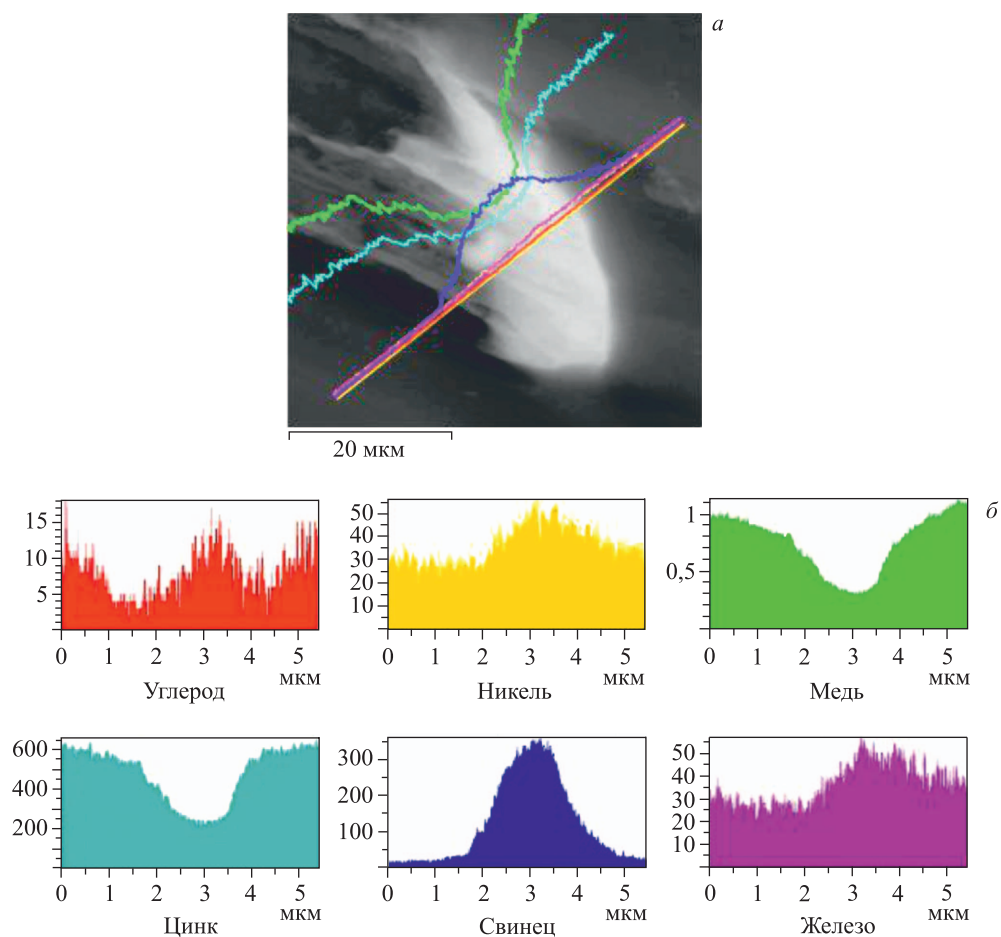


Рис. 28. СЭМ-изображение светлой частицы на поверхности среза ЛВ (а) и концентрационные зависимости химических элементов (б), полученные с помощью РМЗА при сканировании по полосе на рис. а

Таблица 16. Концентрации элементов, измеренные вдоль полосы сканирования на поверхности ЛВ на рис. 28, а

Элемент	Серия	C, вес. %	C, ат. %
Углерод	К	14,66	44,42
Кислород	К	14,21	32,32
Алюминий	К	0,08	0,10
Железо	К	0,20	0,13
Никель	К	0,24	0,15
Медь	К	15,42	8,84
Цинк	К	11,40	6,35
Свинец	L	43,79	7,69

Cu (ат. %):Zn (ат. %) = 60:40. Светлая частица содержит до 60,23 вес. % свинца. Проанализируем распределение свинца с помощью РМЗА по полосе сканирования (см. рис. 28, *а*). Распределение элементов представлено на рис. 28, *б*. Видно, что свинец имеет резкий максимум со спадом к границам шириной примерно 3 мкм. При этом в данной частице максимумы распределений железа, никеля и углерода совпадают с максимумом распределения свинца. В табл. 16 представлены концентрации элементов по полосе сканирования.

Соотношение относительных концентраций меди и цинка составляет Cu (ат. %):Zn (ат. %) = 58,20:41,90, что отличается от исходного соотношения в латуни: Cu (ат. %):Zn (ат. %) = 60:40.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

В работе изучены поверхности и элементные составы двух синтезированных видимых частиц светлого и темного оттенков, а также разнообразных структур на обеих поверхностях разрезанной ЛВ. Обе частицы являются диэлектриками. По данным рентгеноструктурного анализа, обе аморфные. Изображения этих частиц, полученные с использованием специального приспособления для макросъемки на фотоаппарате, позволили установить, что обе они прозрачные (см. рис. 1, *а*, *б*).

Выполненные исследования методами СЭМ и РМЗА показали (см. рис. 2–7 и табл. 1–5), что эти частицы состоят преимущественно из углерода и кислорода. В табл. 1 и 2 приведены данные соответственно для первой и второй частиц, а именно: углерод ($12,95 \pm 1,26$) вес. % (17,40 ат. %) и ($34,24 \pm 9,86$) вес. % (41,07 ат. %), кислород ($76,69 \pm 4,86$) вес. % (77,35 ат. %) и ($65,00 \pm 17,05$) вес. % (58,53 ат. %). Помимо этих элементов в синтезированных структурах присутствуют легкие элементы от углерода ($Z = 6$) до кальция ($Z = 20$): ${}^6\text{C}$, ${}^7\text{N}\uparrow$, ${}^8\text{O}$, ${}^9\text{F}\uparrow$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{14}\text{Si}$, ${}^{15}\text{P}$, ${}^{16}\text{S}$, ${}^{17}\text{Cl}$, ${}^{18}\text{Ar}\uparrow$, ${}^{19}\text{K}$ и ${}^{20}\text{Ca}$, а также встречаются железо и медь (см. табл. 2–5).

На поверхности ЛВ обнаружены округлые образования, которые полностью (рис. 9, *а*) или частично (рис. 8, *в*, 11, 13, 16, *а*, 19, *а*) покрыты «куполами», состоящими из легких химических элементов. В областях, ограниченных остатками вскрывшихся «куполов», присутствуют кристаллизовавшиеся структуры в основном из соединений свинца. Они имеют вид протяженных стержней, огранных плит или пластин (рис. 9, *б*, 10, 14). Покрытия на свинцовых структурах состоят преимущественно из углерода, кислорода, натрия, кремния, железа и никеля. На поверхности ЛВ обнаружены, как и на поверхности входного окна из бериллиевой бронзы [1], тонкостенные трубки с относительно большими размерами, протяженностью более 100 мкм и диаметрами до 10 мкм. Они содержат углерод и кислород с малыми примесями кремния и кальция, а также железа и никеля.

Встречаются частицы сложной формы, состоящие преимущественно из кремния (рис. 16, *а*, *б* и табл. 9). Также присутствуют плоские мелкозернистые структуры (18, *а*, 19, *а*, 20, 21, *а*, 22–25), имеющие сложный элементный состав: от углерода до кальция со значительным количеством титана — 16,07 вес. % (см. рис. 21, табл. 10) при наличии хрома, марганца, железа, никеля и свинца.

На резьбе разрезанной ЛВ найдена крупная диэлектрическая частица, не связанная с поверхностью, размером примерно 230×120 мкм (см. рис. 23, 24), которая в процессе РМЗА в результате накопления на ее поверхности электрического заряда от бомбарди-

рующих электронов подпрыгивала и перескакивала на новое место из-за электростатического отталкивания от поверхности. Состав частицы примерно такой же, как у двух более крупных синтезированных частиц, а именно: ${}^6\text{C}$ (41,42 вес. %), ${}^8\text{O}$ (23,16 вес. %), ${}^{11}\text{Na}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{14}\text{Si}$, ${}^{15}\text{P}$, ${}^{16}\text{S}$, ${}^{20}\text{Ca}$, ${}^{22}\text{Ti}$, ${}^{26}\text{Fe}$, ${}^{28}\text{Ni}$, ${}^{82}\text{Pb}$ (см. табл. 12).

Помимо этого обнаружены частицы, плотно прилегающие к поверхности ЛВ, типа представленной на рис. 25, которые при измерении методом РМЗА начинают как бы отделяться от поверхности с уменьшением линейных размеров (т. е. сжиматься). Их элементный состав: ${}^6\text{C}$, ${}^7\text{N}$, ${}^8\text{O}$, ${}^{11}\text{Na}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{15}\text{P}$, ${}^{16}\text{S}$, ${}^{17}\text{Cl}$, ${}^{19}\text{K}$ и ${}^{20}\text{Ca}$, а также ${}^{26}\text{Fe}$, ${}^{28}\text{Ni}$ и ${}^{82}\text{Pb}$ (табл. 13). Особо отметим наличие азота в значительном количестве (4,01 вес. %, или 5,43 ат. %), который может находиться только в химически связанном состоянии.

На месте распила ЛВ обнаружены мелкие вкрапления частиц, состоящих из свинца (до 60,23 вес. %), размерами порядка нескольких микрометров (рис. 26, 27, 28, а). Для проверки наличия свинца в исходном образце латуни был измерен ее элементный состав (см. табл. 17). Образец был распилен тем же способом, что и ЛВ.

Таблица 17. Элементный состав исходного образца латуни, распиленного тем же способом, что и ЛВ, облученная γ -квантами

Элемент	Z	Серия	$C \pm \Delta C$, вес. %	C, ат. %
Медь	29	К	$58,92 \pm 3,06$	59,61
Цинк	30	К	$41,08 \pm 2,26$	40,39

Как видно из таблицы, свинец отсутствует, а элементный состав ЛВ совпадает с исходным: 60 ат. % Cu и 40 ат. % Zn. Если даже предположить присутствие свинца в незначительных и неизмеряемых количествах, то его кластеризация за счет процессов активационной диффузии по законам Фика [2–4] невозможна. Поэтому можно сделать однозначный вывод, что свинец был образован в результате ядерных реакций слияния более легких элементов, из которых состоит ЛВ («восходящие» процессы ядерных реакций).

Две синтезированные частицы имеют в плоскости СЭМ-изображений следующие размеры: темная частица (см. рис. 1, б, 2, 4, 5) примерно $X_{\text{т.ч}} \approx 700$ мкм, $Y_{\text{т.ч}} \approx 570$ мкм; светлая частица (см. рис. 1, а, 3, 6, 7, а) примерно $X_{\text{с.ч}} \approx 1100$ мкм, $Y_{\text{с.ч}} \approx 690$ мкм. Взвесить эти частицы вместе не удалось: их общий вес меньше 10^{-4} г. Оценим приближенно минимальный объем обеих частиц, считая, что их толщина примерно равна половине меньшего размера, а из-за неправильности их формы все размеры уменьшим вдвое. Тогда получаем объем темной частицы $V_{\text{т.ч}} \approx 0,5X_{\text{т.ч}} \cdot 0,5Y_{\text{т.ч}} \cdot 0,5Y_{\text{т.ч}} \approx 2,8 \cdot 10^{-2}$ мм³, объем светлой частицы $V_{\text{с.ч}} \approx 0,5X_{\text{с.ч}} \cdot 0,5Y_{\text{с.ч}} \cdot 0,5Y_{\text{с.ч}} \approx 6,5 \cdot 10^{-2}$ мм³. Далее оценим число атомов химических элементов, входящих в эти две частицы. Допустим, что средняя атомная плотность в обеих частицах составляет $n \approx 5 \cdot 10^{22}$ см⁻³. Тогда полное число атомов во всех этих двух частицах будет примерно равно $N = n(V_{\text{т.ч}} + V_{\text{с.ч}}) \approx 4,65 \cdot 10^{18}$. Учитывая, что таких частиц различных размеров всего было 8, находим суммарное число атомов во всех частицах $N_{\text{tot}} \approx (1-2) \cdot 10^{19}$. Внутренний объем ННРС (рабочая часть ЛВ), заполненной молекулярным водородом, составляет: $V_{\text{ННРС}} = 0,1884$ см³. При давлении 1 кбар атомная плотность водорода составляет $n_{\text{H}} = 2,952 \cdot 10^{22}$ ат. Н · см⁻³ при его массовой плотности $\rho_{\text{H}} = 0,0494$ г · см⁻³ [2]. Тогда число атомов водорода в рабочем объеме

ЛВ примерно равно $N_H = V_{\text{ННРС}} \cdot n_H = 5,56 \cdot 10^{21}$. Рентгеноструктурный анализ обеих частиц позволил установить, что в их состав помимо других элементов (см. табл. 1–5) входят углеводороды с большим содержанием водорода.

Следует отметить, что обнаруженные внутри ЛВ, а также на поверхности входного окна и латунного сборника продукты реакций (см. [1]) присутствуют во множестве образований различного вида. Это, во-первых, кристаллизовавшиеся структуры на основе свинца (см. рис. 8, в, 9, а, 11, 13, а, 16, а), во-вторых, тонкостенные углеродные трубки (см. рис. 15, а, 17, а), в-третьих, относительно крупные частицы сложной формы (см. рис. 16, а, 18, а, 19, а, 20, 21, а, 23–25), в-четвертых, вкрапления свинца в стенках ЛВ (рис. 26, 27, 28, а). Они включают в себя значительные количества инородных синтезированных атомов.

Образование такого большого количества легких элементов и свинца можно было бы попытаться объяснить термодиффузионными процессами, приводящими к десорбции примесей из материалов ЛВ, входного окна из бериллиевой бронзы и латунного сборника. Но, как известно [5, 6], изменение концентрации примесей $C(x)$ в твердых телах происходит в соответствии с выражением, являющимся одномерным решением диффузионного уравнения: $C(x) = \frac{C_0}{2(\pi Dt)^{1/2}} \exp\left(-\frac{x^2}{4Dt}\right)$, где D (в $\text{см}^2 \cdot \text{с}^{-1}$) — коэффициент диффузии; t — время; x — глубина. Для примера в табл. 18 представлены значения коэффициентов диффузии легких газовых примесей в железе при различных температурах.

Таблица 18. Коэффициенты диффузии (в $\text{см}^2 \cdot \text{с}^{-1}$) водорода $D(\text{H})$, углерода $D(\text{C})$ и азота $D(\text{N})$ в железе [6]

Температура, °C	$D(\text{H})$	$D(\text{C})$	$D(\text{N})$
20	$1,5 \cdot 10^{-4}$	$2,0 \cdot 10^{-17}$	$8,8 \cdot 10^{-17}$
300	$1,7 \cdot 10^{-4}$	$1,0 \cdot 10^{-8}$	$5,3 \cdot 10^{-10}$
500	$3,3 \cdot 10^{-4}$	$4,1 \cdot 10^{-8}$	$3,6 \cdot 10^{-8}$
900	$6,3 \cdot 10^{-4}$	$3,6 \cdot 10^{-6}$	$2,3 \cdot 10^{-6}$

Как показывают оценки, высоких температур в металлических мишенях, находящихся в плотном дейтерии или водороде по измерениям давления, при воздействии γ -квантов нет. Поэтому заметных диффузионных процессов, приводящих к накоплению даже легких газовых примесей внутри ННРС (см. табл. 18 и выражение для $C(x)$), быть не может. Следовательно, объяснить экспериментальные результаты, представленные в данной работе, диффузией и выделением примесей, присутствующих в стенках всех материалов ННРС, а также образование синтезированных частиц и всех остальных необычных структур не представляется возможным.

Процессы, сходные с цепными ядерными реакциями, возможны только в локальных объемах облучаемого металла. Поэтому значительные повышения температуры при давлениях, иногда превышающих предел прочности металла, при которых и происходят выбросы легких элементов, застывание их в структуры (называемые нами «протуберанцами») и собирание части выброшенного материала на поверхностях стенок ЛВ, входного окна из бериллиевой бронзы и латунного сборника продуктов реакций, имеют место только на отдельных участках поверхности металлических образцов (см., например, [7–21]).

Остановимся более детально на двух синтезированных частицах, которые высыпались из ЛВ в процессе разборки камеры при вынимании из нее манганиновой фольги. Обе были исследованы, их СЭМ-изображения представлены на рис. 1, *a*, 3, *a*, 6 и 7, *a* (светлая частица) и рис. 1, *b*, 2, 4 и 5 (темная частица).

Темная частица (рис. 2, *a*), включая утраченный «хвост» (рис. 2, *b*), содержит в основном легкие элементы, такие как: ${}^6\text{C}$, ${}^7\text{N}\uparrow$ (2,12 вес. %, или 2,08 ат. %), ${}^8\text{O}$, ${}^9\text{F}\uparrow$, ${}^{10}\text{Ne}\uparrow$, ${}^{11}\text{Na}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{14}\text{Si}$, ${}^{15}\text{P}$, ${}^{16}\text{S}$, ${}^{17}\text{Cl}$, ${}^{18}\text{Ar}\uparrow$, ${}^{19}\text{K}$, ${}^{20}\text{Ca}$, и более тяжелый металл ${}^{29}\text{Cu}$ (см. табл. 1, 3 и 4). Отметим регистрацию химически связанного азота.

Светлая частица (рис. 1, *a*, 3 и 6) относительно большого размера (примерно $1,10 \times 0,69$ мм), как выяснилось с помощью РМЗА, содержит высокую концентрацию кислорода по сравнению с концентрациями углерода и алюминия (см. рис. 3 и табл. 2). В спектрах (см. [1]) присутствуют слабые пики от целого набора легких элементов, что и подтвердил последующий анализ в независимом аналитическом центре на более современном микроскопе и зондовом микроэлементном анализаторе. На рис. 6 представлено СЭМ-изображение светлой частицы, а в табл. 5 — элементный состав. В целом элементный состав светлой частицы схож с элементным составом темной частицы. В нем присутствуют легкие элементы: ${}^6\text{C}$, ${}^8\text{O}$, ${}^{11}\text{Na}$, ${}^{12}\text{Mg}$, ${}^{13}\text{Al}$, ${}^{14}\text{Si}$, ${}^{15}\text{P}$, ${}^{16}\text{S}$, ${}^{17}\text{Cl}$, ${}^{19}\text{K}$, ${}^{20}\text{Ca}$ — и более тяжелые металлы: ${}^{22}\text{Ti}$, ${}^{26}\text{Fe}$, ${}^{28}\text{Ni}$, ${}^{29}\text{Cu}$, ${}^{30}\text{Zn}$.

Интерпретация полученных результатов представляет большие трудности ввиду экспериментально обнаруженных значительных аномалий. Можно предположить, что образование легких элементов от углерода, а возможно и более легких — до кальция и элементов со средними зарядами ядер, может происходить либо при делении более тяжелых элементов в ядерных реакциях с нейтронами, протонами и образующимися дейтронами (см. [21, 22]) — *нисходящие реакции*, либо путем синтеза тяжелых элементов в реакциях слияния легких ядер с ядрами водорода — *восходящие реакции*.

Отметим, что процессы образования более тяжелых химических элементов в реакциях с ядрами средних масс, которые были обнаружены, например, в работах [1, 2, 7–21], свидетельствуют о синтезе, т. е. о «восходящих» реакциях. Кроме того, отметим, что материал элементов ЛВ ННРС также претерпел изменения (образовались вкрапления свинца и олова).

В отношении разнообразных частиц и структур, которые присутствуют внутри ННРС и состоят из легких элементов, можно предположить, что в плотном водороде происходят реакции, предсказанные Бете (протон-протонный и углеродно-азотный циклы [23–25]). В расчетах звездных моделей часто используется так называемая смесь Рассела тяжелых элементов (Russell-mixture of heavy elements) [1].

В данной работе наблюдаются похожие составы вновь образованных химических элементов и обеих синтезированных структур.

Атомные процессы при рассеянии γ -квантов в реакциях на ядрах с участием водорода, которые необходимо учитывать для возможных объяснений, представлены концептивно в работах [1, 21]. Как известно, температура в центре Солнца оценивается равной $T_{\text{Солнца}} = 14 \cdot 10^6$ К, что соответствует средней кинетической энергии протонов $\bar{E} = 1,2$ кэВ. Отметим, что максимально переданная протону энергия при рассеянии на нем γ -кванта с энергией 10 МэВ составляет $T_H^{\text{max}} = 208,6$ кэВ [21] — это соответствует максимальной температуре протонов $2420 \cdot 10^6$ К.

В заключение авторы выражают признательность за полезные обсуждения ведущему научному сотруднику ЛЯР им. Г. Н. Флерова ОИЯИ В. А. Щеголеву, за подготовку ННРС

к облучению и постоянную помощь ведущему научному сотруднику НЦЯИ доктору Т. Вилчинска-Китовской, за облучение ННРС γ -квантами А. Г. Белову, за исследования методами СЭМ и РМЗА старшему научному сотруднику аналитического центра Научно-исследовательского института перспективных материалов МИЭМ А. И. Гайдар и научному сотруднику НИИЯФ им. Д. В. Скобельцына при МГУ им. М. В. Ломоносова Д. И. Петрову.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Дидык А. Ю., Вишневецкий Р. Синтез микрочастиц в молекулярном водороде при давлении 1 кбар в ядерных реакциях под действием тормозных γ -квантов с пороговой энергией 10 МэВ. Химический состав структур на внутренних поверхностях компонентов камеры высокого давления. Препринт ОИЯИ Р15-2014-2. Дубна, 2014; Синтез микрочастиц в водороде (1 кбар) под действием тормозных γ -квантов (10 МэВ) на внутренних поверхностях компонентов камеры высокого давления // Письма в ЭЧАЯ. 2015. Т. 12, № 1(192). С. 171–198.
2. *Didyk A. Yu., Wiśniewski R.* Properties of Hydrogen and Its Isotopes under High Pressure, and Technological Applications. Dubna: JINR, 2013. 320 p.
3. *Жирифалько Л.* Статистическая физика твердого тела. М.: Мир, 1975. 382 с.
4. *Бокштейн Б. С.* Диффузия в металлах. М.: Metallurgia, 1978. 248 с.
5. Solids under Pressure / Eds. W. Pol, D. M. Warschauer. McGraw-Hill Book Company, Inc., 1963. P. 55–117; Твердые тела под высоким давлением / Под ред. В. Пола, Д. Варшауэра. М.: Мир, 1966. С. 55–117.
6. *Фаст Дж. Д.* Взаимодействие металлов с газами. Т. 2. М.: Metallurgia, 1975. С. 100–178.
7. *Didyk A. Yu., Wiśniewski R.* Nuclear Reactions, Induced by Gamma Quanta, in Palladium Saturated with Deuterium Surrounded by Dense Deuterium Gas // Eur. Phys. Lett. 2012. V. 99. P. 22001–22001-6.
8. *Didyk A. Yu., Wiśniewski R.* Nuclear Reactions in Deuterium-Saturated Palladium under Irradiation by 10 MeV γ -Quanta in Dense Molecular Deuterium at 1.2 kbar Pressure // Eur. Phys. Lett. 2013. V. 103. P. 42002-1–42002-6.
9. *Didyk A. Yu., Wiśniewski R.* The Study of Changes in the Element Compositions of Pd and Re Specimens Irradiated in Dense Gaseous Deuterium by γ -Quanta with Boundary Energy up to 23 MeV // Phys. Sci. Appl. 2013. V. 3, No. 4. P. 207–217.
10. *Didyk A. Yu., Wiśniewski R.* Changes Observed in the Study of Elemental Composition of Palladium and Rhenium Specimens Irradiated in Dense Deuterium by γ -Quanta with Boundary of Energy 23 MeV // J. Condens. Matter. Nucl. Sci. 2013. V. 12. P. 1–13.
11. *Didyk A. Yu., Wiśniewski R.* Chemical Composition and Structural Phase Changes of Novel Synthesized Structure and of Pd Sample under γ -Quanta Irradiation in Dense Deuterium Gas // Phys. Part. Nucl. Lett. 2012. V. 9, No. 8. P. 615–631; JINR Preprint E15-2012-34. Dubna, 2012.
12. *Дидык А. Ю., Вишневецкий Р.* Синтез новых структур в плотном газообразном дейтерии и насыщенном дейтерием палладии при ядерных реакциях, инициированных γ -квантами // Физика и химия обработки материалов. 2012. № 5. С. 5–13; Препринт ОИЯИ Р15-2012-50. Дубна, 2012.
13. *Didyk A. Yu., Wiśniewski R., Wilczynska-Kitowska T.* Deuteron Disintegration, Thermonuclear and Nuclear Fission Reactions Induced by γ -Quanta in D-Saturated Palladium and Dense Deuterium Gas with Synthesis of New Structures // J. Surface Investigation. X-ray, Synchrotron and Neutron Techniques. 2013. V. 7, No. 2. P. 239–247.
14. *Didyk A. Yu., Wiśniewski R.* Synthesis of New Structures in Dense Deuterium Gas and Deuterated Palladium under Nuclear Reactions Induced by γ Quanta // Inorganic Materials: Appl. Res. 2013. V. 4, No. 3. P. 5–13.

15. *Didyk A.Yu., Wiśniewski R., Wilczynska-Kitowska T.* Changes of Surface Structure and Elemental Composition of Pd Rod and Collector of Nuclear Reaction Products Irradiated with 10-MeV γ Quanta in Dense Deuterium Gas // *Phys. Part. Nucl. Lett.* 2013. V. 10, No. 7. P. 804–819; JINR Preprint P15-2013-15. Dubna, 2013.
16. *Didyk A.Yu., Wiśniewski R., Wilczynska-Kitowska T.* Changes of Surface Structure and Elemental Composition of Components of Deuterium High-Pressure Chamber with Pd Rod Inside Irradiated with 10-MeV γ Quanta in Dense Deuterium Gas // *Phys. Part. Nucl. Lett.* 2013. V. 10, No. 7. P. 820–832; JINR Preprint P15-2013-20. Dubna, 2013.
17. *Дидык А. Ю., Вишневецкий Р.* Ядерные реакции в насыщенном дейтерием палладии и рении в атмосфере плотного дейтерия при облучении γ -квантами непрерывного спектра с граничной энергией 23 МэВ // *Письма в ЭЧАЯ.* 2013. Т. 10, №4(181). С. 603–621; Препринт ОИЯИ P15-2012-63. Дубна, 2012.
18. *Дидык А. Ю., Вишневецкий Р.* Изменения поверхности, объемных свойств образцов ванадия и нержавеющей стали, облученных в плотном газообразном дейтерии γ -квантами с пороговой энергией 23 МэВ. Препринт ОИЯИ P15-2012-75. Дубна, 2012.
19. *Дидык А. Ю., Вишневецкий Р.* Результаты по облучению алюминия и гомогенного сплава YMn_2 γ -квантами с энергией 23 МэВ в атмосфере молекулярного дейтерия при давлении 2 кбар. Препринт ОИЯИ P15-2013-41. Дубна, 2013; *Письма в ЭЧАЯ.* 2014. Т. 11, №2(186). С. 278–292.
20. *Дидык А. Ю., Вишневецкий Р.* Результаты по облучению нержавеющей стали и меди γ -квантами с энергией 23 МэВ в атмосфере молекулярного дейтерия при давлении 2 кбар. Препринт ОИЯИ P15-2013-42. Дубна, 2013; *Письма в ЭЧАЯ.* 2014. Т. 11, №3(187). С. 491–512.
21. *Дидык А. Ю., Вишневецкий Р.* Изменения структуры и элементного состава Pd-стержня и сборника продуктов реакций, облученных 10-МэВ тормозными γ -квантами в молекулярном водороде при давлении 2,5 кбар. Препринт ОИЯИ P15-2013-80. Дубна, 2013; Изменения структуры и элементного состава Pd-стержня и сборника продуктов реакций, облученных 10-МэВ тормозными γ -квантами в камере высокого давления молекулярного водорода при давлении 2,5 кбар // *Письма в ЭЧАЯ.* 2014. Т. 11, №4(188). С. 796–816.
22. *Didyk A.Yu., Wiśniewski R.* Phenomenological Nuclear-Reaction Description in Deuterium-Saturated Palladium and Synthesized Structure in Dense Deuterium Gas under γ -Quanta Irradiation // *Phys. Part. Nucl. Lett.* 2013. V. 10, No. 3. P. 283–287; JINR Preprint E15-2012-35. Dubna, 2012.
23. *Bethe H.A.* Energy Production in Stars // *Phys. Rev.* 1939. V. 55. P. 434–456.
24. *Ишханов Б. С., Капитонов И. М., Тутынь И. А.* Нуклеосинтез во Вселенной. М.: Либроком, 2009; <http://nuclphysinpmsuru/nuclsynt.html>.
25. *Мухин К. Н.* Экспериментальная ядерная физика. Т. 1. Физика атомного ядра. М.: Энергоатомиздат, 1983. С. 590–593.

Получено 5 мая 2014 г.